BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



C 07 d, 5/16; C 07 d, 63/12; C 07 d, 27/52; A 01 n, 9/24; A 01 n. 9/12

> **Document FP4** Appl. No. 10/584,403

②

Deutsche Kl.:

12 o. 27

12 q, 14/04; 12 q, 24; 12 q, 26; 12 p, 2; 12 o, 21; 12 q, 31/02; 12 o, 25; 12 o, 19/03; 45 l, 9/24; 45 l, 9/12

2 335 347 Offenlegungsschrift

Aktenzeichen:

P 23 35 347.1-42

Anmeldetag:

11. Juli 1973

Offenlegungstag: 14. Februar 1974

Ausstellungspriorität:

39

Unionspriorität

Aktenzeichen:

Datum:

11. Juli 1972

19. April 1973

Land:

Japan 69805-72

44809-73

(54) Bezeichnung:

Substituierte Acetatverbindungen, Verfahren zu ihrer Herstellung und

ihre Verwendung als Pestizide

ഀ

Zusatz zu:

Ausscheidung aus:

71)

Anmelder:

Sumitomo Chemical Co., Ltd., Osaka (Japan)

Vertreter gem. § 16 PatG:

Vossius, V., Dipl.-Chem. Dr. rer.nat., Pat.-Anw., 8000 München

1

Als Erfinder benannt:

Erfinder wird später genannt werden

Prüfungsantrag gemäß § 28 b PatG ist gestellt

BEST AVAILABLE COPY

SIEBERTS: RASSE 4 1 1 1 JULI 137 (
PHONE: 47 4975
CABLE ADDRESS: BENZOLPATENT MÜNCHEN
TELEX 5-49453 VOPAT D

2335347

u.Z.: K 374 (Vo/kä)

Case S-1-9800C (F-11141)

SUMITOMO CHEMICAL COMPANY, LIMITED, Osaka, Japan

" Substituierte Acetatverbindungen, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Pestizide "

Priorität: 11. Juli 1972, Japan, Nr. 69805/72 19. April 1973, Japan, Nr. 44809/73

Die Erfindung betrifft neue substituierte Acetatverbindungen, ein Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Pestizide, insbesondere zur Bekämpfung von Arthropoden.

Die substituierten Acetatverbindungen der Erfindung haben die allgemeine Formel I

$$Y - CH - COOX$$
 (1)

in der Y eine Gruppe der allgemeinen Formel II, III, IV oder V

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_4
 R_5
 R_5
 R_6
 R_6
 R_7
 R_7

ist, in der R_1 und R_2 ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Cyan- oder Nitrogruppe, einen niederen Alkyl-, niederen Alkenyl-, niederen Alkinyl-, niederen Alkoxy-, niederen Alkoxyalkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkenyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkinyl-, einen niederen Alkylmercapto- oder einen niederen Alkylsulfoxylrest, einen Acyl-, Acyloxy-, niederen Alkoxycarbonyl-, niederen Alkenyloxycarbonyl- oder niederen Alkinyloxycarbonylrest oder zusammen eine Methylendioxy-, Tetramethylen- oder Trimethylengruppe, R_3 und R_4 ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Cyan- oder Nitrogruppe, einen niederen Alkyl-, niederen Alkenyl-, niederen Alkinyl-, niederen Alkoxy-, niederen Alkoxyalkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkenyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkinyl-, einen niederen Alkylmercapto- oder niederen Alkylsulfoxylrest, einen Acyl-, Acyloxy-, niederen Alkoxycarbonyl-, niederen Alkenyloxycarbonyl- oder niederen Alkinyloxycarbonylrest, A ein Sauerstoffoder Schwefelatom, R5 ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Cyan- oder Nitrogruppe oder einen niederen Alkylrest, m eine ganze Zahl mit einem Wert von 1 bis 3, R6 ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Cyan- oder Nitrogruppe oder einen niederen Alkylrest, n eine ganze Zahl mit einem Wert von 1 bis 3 und die gestrichelte Linie in der Formel V eine Doppelbindung bedeutet, die isoliert oder konjugiert zur Carbonylgruppe steht, oder Y eine substituierte Äthylengruppe der allgemeinen Formel VI

$$R_7$$
 C
 VI

darstellt, in der die Reste R₇, R₈ und R₉ Wasserstoffatome, niedere Alkyl-, niedere Alkenyl- oder niedere Alkinylreste, Halogenatome, Acyl- oder Acyloxyreste bedeuten, Z einen unverzweigten oder verzweigten niederen Alkylrest, einen niederen Alkenyl-, niederen Alkinyl- oder niederen Alkoxyrest, eine Cyangruppe, einen halogensubstituierten niederen Alkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkenyl- oder einen alkylischen Rest mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen bedeutet, X eine Gruppe der allgemeinen Formel VII, VIII, IX oder X

$$R_{10}$$
 R_{10}
 R_{10}
 R_{12}
 R_{13}
 R_{14}
 R_{15}
 R_{15}
 R_{16}
 R_{16}
 R_{17}
 R_{18}
 R_{19}
 R

ist, in der R₁₀ eine Allyl-, Propargyl-, Benzyl-, Thenyl-, Furylmethyl-, Phenoxy- oder Phenylmercaptogruppe, R₁₁ ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Methyl- oder Trifluormethyl- gruppe oder R₁₀ und R₁₁ zusammen eine Trimethylen- oder Tetramethylengruppe bilden, R₁₂ ein Wasserstoffatom, eine Äthinyl- oder Cyangruppe bedeutet, t den Wert 1 oder 2 hat, B ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine Gruppe -CH=CH-, R₁₃ eine Phthalimid-, Thiophthalimid-, Di- oder Tetrahydrophthalimid- oder Dialkylmaleinimidgruppe, R₁₄ eine Allyl-, Propargyl-, Benzyl- oder Alkadienylgruppe, R₁₅ ein Wasserstoffatom oder

eine Methylgruppe, R₁₆ eine Phenyl-, Thienyl- oder Furylgruppe und W eine Methylgruppe oder ein Halogenatom bedeutet.

Bevorzugte Acetatverbindungen der Erfindung sind:

1) Verbindungen der allgemeinen Formel

in der R₁ ein Wasserstoffatom, eine Methoxy-, Äthoxy-, Acetoxy-, Methylsulfinyl-, C₁-C₄-Alkyl-, Trifluormethyl-, Allyl-, Acetyl-, Äthoxycarbonyl-, Methylendioxy-, Methylmercapto-, Trimethylen- oder Tetramethylengruppe, ein Chlor-, Fluor-oder Jodatom, eine Isopropenyl-, Propargyl-, Methoxymethyl-, Äthoxymethyl-, Chloräthylen-, Chlorallyl-, Butyryl-, Butyl-mercapto-, Allyloxycarbonyl-, Nitro- oder Methoxycarbonyl-gruppe, R₂ ein Wasserstoff-, Chlor- oder Bromatom eine Methyl- oder Methoxygruppe, R₃ ein Wasserstoffatom oder eine Methylgruppe, Z eine C₁-C₄-Alkyl-, Äthoxy-, Allyl-, Bromäthyl-, Cyclohexyl-, Cyclopropylmethyl-, Isopropenyl-, Propargyl-, Trifluormethyl- oder Cyangruppe und X eine Gruppe der Formel:

$$-CH_{2}$$

$$-CH_{2}$$

$$-CH_{2}$$

$$-CH_{2}$$

$$-CH_{2}$$

$$-CH^{5}N < CO - C - CH^{3}$$

$$-\frac{1}{C} = CH$$

$$CH^{0} = CH$$

$$CH^{2}C = CH$$

$$-CH_2 - CH_2C \equiv CH$$

$$- CH_2 - CH_3 - CH_2C = CH$$

$$CH_3$$

$$CH_2CH = CH_2$$

$$-CH_2$$
 $CH_2C \equiv CH$

$$-cH - CH^{O} - CH^{S}C \equiv CH$$

$$-CH_2 - CH = C - CH_2 - CO$$

-
$$CH_2$$
 CH_3 CH_2 CH_2 CH_2

$$- CH2 - CH2CH = CH2$$

$$- CH - CF_{3}$$

$$C = CH$$

bedeutet;

2) Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

$$R_4 - \frac{R_3}{CH} - COOX$$

in der R_3 ein Wasserstoffatom, eine Methyl-, Allyl-, Methoxycarbonyl- oder Acetylgruppe, R_4 ein Wasserstoffatom, Z eine Äthyl-, Propyl- oder Allylgruppe und X eine Gruppe der Formel

$$- CH2 - CH2 - C \equiv CH$$
 oder
$$- CH2 - CH2 = CH$$

bedeutet;

3) Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

$$R_4$$
 CH - COOX

in der R₃ ein Wasserstoffatom, eine Methyl-, Allyl-, Methoxycarbonyl- oder Butyrylgruppe, R₄ ein Wasserstoffatom, Z eine Äthyl- oder Propylgruppe und X eine Gruppe der Formel

$$- CH2 - CH$$

bedeutet;

4) Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

in der R_7 ein Wasserstoffatom, eine Methyl- oder Äthylgrupppe, R_8 ein Wasserstoffatom oder eine Methylgruppe, R_9 eine Methylgruppe, Z einen C_1 - C_3 -Alkylrest und X eine Gruppe der Formel

bedeutet;

5) Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

$$(CH_2)_m$$
 $\stackrel{R_5}{\longrightarrow}$ $CH - COOX$

in der R₅ ein Wasserstoffatom oder eine Methylgruppe, m eine ganze Zahl mit einem Wert von 1 oder 2, Z eine Methyl-, Propyl-, Allyl- oder Propargylgruppe und X eine Gruppe der Formel

$$- CH_{2} - N$$

$$- CH_{2} - N$$

$$- CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}C \equiv CH$$

bedcutet; .

6) Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

in der R_6 eine Methylgruppe bedeutet, n den Wert 1 hat, Z eine Äthyl- oder Propylgruppe und X eine Gruppe der Formel

darstellt.

Besonders wirksame Verbindungen der Erfindung sind Phenylessigsäureester, die durch Umsetzen von Phenylessigsäuren
der allgemeinen Formel

$$(R_1)_n$$
 CH-COOH

mit einem Alkohol der Pyrethrumverbindungen bzw. Pyrethruminhaltsstoffe erhalten werden. In dieser allgemeinen Formel
bedeutet R₁ einen unverzweigten oder verzweigten Alkylrest
mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen, einen unverzweigten oder verzweigten Alkoxyrest mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen, ein Halogenatom oder eine Thiomethylgruppe und zwei der Reste R₁ können eine Trimethylen-, Tetramethylen- oder Methylendioxygruppe
bilden. n' ist eine ganze Zahl mit einem Wert von 1 bis 4 und
R₂ bedeutet einen unverzweigten oder verzweigten Alkylrest mit
3 bis 5 Kohlenstoffatomen, eine Allyl-, Propargyl- oder Isopropenylgruppe. Diese Ester zeichnen sich durch niedrige Warmblütertoxizität und hohe insektizide Wirkung aus. Die Aktivität
beruht vermutlich auf dem Phenylessigsäurerest des Koleküls. Daher sind diese Phenylessigsäuren wichtige Zwischenprodukte der
Erfindung.



Seit der Einführung von BHC und DDT als Pestizide wurden auf diesem Gebiet erhebliche Fortschritte gemacht. Phosphorverbindungen, Carbamate und natürliche und synthetische Pyrethrumverbindungen gestatten es, die Ernteerträge zu erhöhen. Diese landwirtschaftlichen Chemikalien verursachen jedoch Umweltverschmutzung. Ferner haben zahlreiche Schadinsekten eine Resistenz gegen Pestizide entwickelt. Pestizide sollen eine niedrige Toxizität haben, geringe Rückstände hinterlassen und sich rasch zersetzen. Sie sollen sich bei ihrem Eingang in den biologischen Kreislauf in ungiftige Verbindungen verwandeln. Ferner sollen Pestizide keine Schwermetalle oder Halogenatome enthalten und sich hauptsächlich aus Kohlenstoff, Wasserstoff und Sauerstoff zusammensetzen.

Nach langwierigen Untersuchungen wurden die Acetatverbindungen der vorstehend angegebenen allgemeinen Formel I entwickelt, die brauchbare Pestizide mit starker Selektivität darstellen.

Von den bisher bekannten pestizidwirksamen Estern, z.B. den Phosphorsäureestern und Chrysanthemumcarbonsäureestern, glaubte man, daß ihre Aktivität auf der Grundstruktur der Phosphorsäure bzw. der Cyclopropancarbonsäure beruht. Die Phosphorsäureester enthalten ein doppelt gebundenes Schwefel- oder Sauerstoffatom an einem fünfwertigen Phosphoratom, während die Chrysanthemum-carbonsäureester als wesentliches Strukturelement einen dreigliedrigen Ring enthalten. Die pestizide Aktivität hängt von der Art der Reste an den wesentlichen Strukturelementen ab.

In den Verbindungen der Erfindung stellt die Säurekomponente der allgemeinen Formel XI

 $\begin{array}{c}
Z \\
Y - CH-COOH
\end{array} \tag{XI}$

eine wichtige aktive Grundstruktur dar. Ihre wesentliche Struktur wird durch ein Wasserstoffatom in der α-Stellung der Estergruppe, einen geeigneten Substituenten Z und einen Substituenten Y vervollständigt, die durch ihre ebene Struktur gekennzeichnet sind. Der Alkoholrest der erfindungsgemäßen Ester der allgemeinen Formel I entspricht dem Alkoholrest der bekannten Chrysanthemumcarbonsäureester, wie aus den Beispielen der nachstehend beschriebenen Verbindungen hervorgeht. Durch geeignete Wahl der entsprechenden Säurekomponente und der Alkoholkomponenten lassen sich die verschiedensten Wirkungen steuern, wie rasches Einsetzen der Wirkung, Permeabilität, Eindringen in lebende Pflanzen, restliche Aktivität, pestizide Wirkung, Störung der Metamorphose, Sterilisation oder Unterdrücken der Eiablage. Auch hinsichtlich des pestiziden Wirkungsspektrums zeigen die Verbindungen der Erfindung eine selektive oder nicht selektive Wirkung gegenüber Insekten der Gattung Coreoptera, Lepidoptera, Diptera, Orthoptera, Hemiptera, Homoptera und Acarus, je nach der speziellen Kombination der Säurekomponente und der Alkoholkomponente. Die Verbindungen der Erfindung können auch zur Bekämpfung anderer Schadinsekten, wie Nematoden, verwendet werden. Ein weiteres wichtiges Merkmal der Verbindungen der Erfindung sindihre Aktivität gegenüber Schadinsekten, die gegenüber den gegenwärtig verwendeten Pestiziden resistent sind, und ihre sehr niedrige Toxizität gegenüber Warmblütern und Menschen.

Erfindungsgemäß wurde festgestellt, daß die Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I'

$$R' = C3H7 - iso$$

$$R' = CH - COOX'$$

$$(I')$$

in der R; einen unverzweigten oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, ein Halogenatom oder einen Alkoxyrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, R; ein Wasserstoffatom oder R; und R; zusammen eine Methylendioxygruppe und X' eine Gruppe der allgemeinen Formel

bedeutet, eine stärkere insektizide Wirkung, Abtötungswirkung und knock-down-Wirkung besitzen als die anderen substituierten Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I.

Dies geht aus den nachstehenden Versuchsbeispielen hervor. Die anderen Verbindungen der allgemeinen Formel I und ihre geometrischen und optischen Isomeren haben eine bessere Wirkung als die bekannten Insektizid-wirksamen Verbindungen.

Das Verfahren zur Herstellung der Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I ist dadurch gekennzeichnet, daß man eine Carbonsäure der allgemeinen Formel XI

in der Y und Z die vorstehende Bedeutung haben, oder ihr reaktionsfähiges Derivat mit einem Alkohol der allgemeinen Formel XII

X - OH (XII)

in der X die vorstehende Bedeutung hat, oder dessen reaktionsfähigem Derivat umsetzt. Der Ausdruck "reaktionsfähiges Derivat
der Säure" bedeutet ein Säurehalogenid, ein Säureanhydrid oder
einen Ester eines niedrig siedenden Alkohols, ein Alkalimetellsalz, ein Silbersalz oder ein Salz eines tertiären Amins. Als
reaktionsfähiges Derivat des Alkohols können z.B. die Halogenide
oder Sulfonsäureester verwendet werden.

Die Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I schließen auch optische Isomere ein, da sie ein asymmetrisches Kohlenstoffatom in der α -Stellung besitzen.

Zur Herstellung der Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I wird die Veresterung der Säure der allgemeinen Formel XI mit dem Alkohol der allgemeinen Formel XII vorzugsweise in einem geeigneten inerten Lösungsmittel bei Raumtemperatur oder erhöhter Temperatur und unter geeigneten wasserabspaltenden Bedingungen, z.B. in Gegenwart von Dicyclohexylcarbodiimid, durchgeführt. Bei Verwendung eines Säurehalogenids als reaktionsfähigem Derivat der Säure wird die Umsetzung mit dem Alkohol bei Raumtemperatur und in Gegenwart eines Säureacceptors, z.B. eines tertiären Amins, wie Pyridin oder Triäthylamin, durchgeführt. Man erhält in hoher Ausbeute den entsprechenden Ester. Als Säurehalogenide werden die Säurechloride bevorzugt. Die Umsetzung wird vorzugsweise in Gegenwart eines inerten Lösungs-

409807/1188

2335347

Verwendung des Esters der Säure der allgemeinen Formel XI mit einem niedrig siedenden Alkohol, wie Methanol oder Äthanol, als reaktionsfähigem Derivat der Säure kann die entsprechende Acetatverbindung der allgemeinen Formel I in hoher Ausbeute durch Erhitzen des Esters mit dem Alkohol der allgemeinen Formel XII in Gegenwart einer Base, vorzugsweise dem Alkalimetallalkoholat, das dem niedrig siedenden Alkohol des eingesetzten Esters entspricht, oder in Gegenwart von Natriumhydrid in einem inerten Lösungsmittel, wie Toluol und unter Abtrennung des bei der Umsetzung freigesetzten niedrig siedenden Alkohols durch fraktionierte Destillation hergestellt werden.

Bei Verwendung eines Säureanhydrids als reaktionsfähigem Derivat der Säure der allgemeinen Formel XI können die Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I durch Umsetzen des Säureanhydrids mit dem Alkohol der allgemeinen Formel XII bei Raumtemperatur oder vorzugsweise unter Erhitzen und in Gegenwart eines Lösungsmittels, wie Toluol oder Xylol, hergestellt werden. Bei Verwendung eines Halogenids oder Sulfonsäureesters des Alkohols der allgemeinen Formel XII wird die Säure der allgemeinen Formel XI im allgemeinen in Form eines Alkalimetallsalzes, Silbersalzes oder eines Salzes mit einem tertiären Amin verwendet. Diese Salze können in situ durch Zugabe der entsprechenden Base zur Säure der allgemeinen Formel XI hergestellt werden. In diesem Fall wird vorzugsweise ein Lösungsmittel, wie Benzol, Aceton oder Dimethylformamid, verwendet, und die Umsetzung wird vorzugsweise unter Erhitzen des Reaktionsgemisches bis zum Siedepunkt oder unterhalb des Siedepunktes des verwendeten Lösungsmittels durchgeführt. Die bevorzugten Halogenide der Alkohole der allgemeinen Formel XII sind die Chloride und Bromide.

Spezielle Beispiele für Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I sind nachstehend angegeben:

Verbindung Nr. 1. CH₂CH₃ CH _COOCH₂ 5'-Benzyl-3'-furylmethyl-α-äthyl-phenylacetat n_D¹⁷ 1.5545 2. CH₂CH₃ CH₂CH₃ CH₂CH₃ CH - COOCH₂ 3'-Phenoxybenzyl-α-äthylphenylacetat n_D²² 1.5712 OCH₂CH₃ CH - COOCH₂ 3'-Phenoxybenzyl-α-äthoxyphenylacetat

3',4',5',6'-Tetrahydrophthalimidomethyl- α -athyl-phenylacetat

$$n_{\rm D}^{22}$$
 1.5403

5.

 $\textbf{Dimethylmaleimidomethyl-} \alpha-\textbf{allylphenylacetat}$

$$n_{\rm D}^{22}$$
 1.5349

6.

5'-Propargylfurfuryl $-\alpha$ -athyl-2-thienylacetat

$$n_D^{22}$$
 1.5835

7.

3',4',5',6'-Tetrahydrophthalimidomethy1-2-(3"-methy1-2"-cyclopenten-1"-yl)-propionat

$$n_{\rm D}^{23}$$
 1.5648

$$CH_{2}CH_{3}$$

$$C=CH - COOCH - CH_{2}C = CH$$

5'-Propargyl- α '-äthinyl- β '-furylmethyl- α -äthylphenylacetat

$$\bar{n}_{\rm D}^{24.5}$$
 1.5310

9.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl-2-(3"-methyl-2"-cyclopentenon -2"-yl)-butyrat

$$n_D^{22}$$
 1.5123

10.

$$CH_2CH_3$$
 $CH - COOCH_2 - CH_2C = CH$

4'-Propargylbenzyl- α -äthylphenylacetat n_D^{23} 1.5039

11.

5'-(1',2',3',4'-Tetrahydronaphthalenyl)-methyl- α -methylphenylacetat

$$n_D^{24}$$
 1.5536

5'-Benzyl-3'-thenyl- α -äthylphenylacetat

$$n_{\rm D}^{22}$$
1.5488

13.

5'-Benzyl-3'-thenyl-α-isopropyl-phenylacetat

$$n_D^{22}$$
 1.5613

14.

3'-Phenoxy-α'-cyanbenzyl-x-äthylphenylacetat

$$n_{\rm D}^{21}$$
 1.5638

15.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -(2"- bromathyl)-phenylacetat

$$n_D^{23}$$
 1.5911

2'-Allyl-3'-methyl-2'-cyclopenten-1'-on-4"-yl-α-äthyl-2-furylacetat

$$n_D^{22}$$
 1.5118

17.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -cyclohexyl-phenylacetat

$$m.p. 51 - 53^{\circ}C$$

18.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl-2-Sthyl-3,4-dimethyl-3-pentenoat

$$n_D^{23}$$
 1.5417

19.

5'-Propargy1-2'-methy1-3'-furylmethy1-α-cyclopropylmethylphenylacetat

$$n_D^{24}$$
 1.5632

5'-Propargylfurfuryl- α -allyl-2-thenylacetat n_D^{22} 1.5274

21.

$$CH_3CH = C CH_2CH_3$$

$$CH_3 CH - COOCH_2 CH_3$$

5'-Benzyl-3'-furylmethyl-2-methyl-3-äthyl-3-(cis,trans)-pentencat

$$n_D^{21}$$
 1.5693

22.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-4-methoxyphenylacetat

$$n_{\rm D}^{17}$$
 1.5470

23.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -äthyl-3-methoxy-phenylacetat

 3^{-} Phenoxybenzyl- α -isopropyl-3,4-dimethoxyphenyl-acetat

25.

3'-Phenoxybenzyl-α-Sthyl-4-acetoxyphenylacetat

$$n_{\rm D}^{25}$$
 1.5621

26.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -Sthyl-4-methylsulfoxy-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5448

27.

3',4',5',6'-Tetrahydrophthalimidomethyl-2-5thyl-2,4,6-trimethylphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5399

5'-Propargy1-2'-methy1-3'-furylmethy1-α-isopropy1-4-trifluormethylphenylacetat

29.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-4-allylphenyl-acetat

$$n_D^{25}$$
 1.5277

30.

2'-Allyl-3'-methyl-2'-cyclopenten -1-on-4-yl- α -allyl-p-acetylphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5566

31.

5'-Propargylfurfuryl- α -isopropyl-4-carb \ddot{a} thoxy-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5711

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-3,4-methylendioxy-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5325

33.

34.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropyl-5-carbomethoxy-2-furylacetat

$$n_{D}^{25} \underset{CH_{3}}{1.5367} CH_{3}$$

$$CH_{3}CH_{2}O \longrightarrow CH - COOCH \longrightarrow CN$$

3'-Phenoxy-α'-cyanbenzyl-α-isopropyl-4-äthoxyphenylacetat

$$n_{\rm D}^{29}$$
 1.5208

35.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-4-methyl-mercaptophenylacetat

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-1,2,3,4-tetrahydronaphthalen -6-yl-acetat

$$n_D^{21}$$
 1.3689

37.

5'-Propargyl-2'-(α '-äthinyl)-furylmethyl- α -isopropyl-3,4-methylendioxyphenylacetat

$$n_{\rm D}^{21}$$
 1.5236

38.

$$\begin{array}{c}
\text{CH}_{3} & \xrightarrow{\text{CH}_{3}} \\
\text{CF}_{3} & \xrightarrow{\text{CH}_{3}} \\
\text{CH} & \xrightarrow{\text{COOCH}_{2}} \\
\text{O}
\end{array}$$

3'-Phenoxybenzyl- α -t-butyl-4-trifluor methylphenyl-acetat

$$n_D^{25}$$
 1.5671

39.

$$CH_3O$$
 $CH - COOCH_2$ O

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -trifluormethyl-4-methoxyphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5474

Dimethylmaleimidomethyl-α-isopropyl-3,5-dichlor-4-methylphonylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5239

41.

2'-Ally1-3'-methyl-2'-cyclopenten-1'-on-4'-yl
α-isopropyl-5-indanylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5753

42.

4'-Phenyl-3'-chlor-2'-buten-1'-yl-α-isopropyl-4-isopropenylphenylacetat

43.

3'-Phenoxybenzyl-α-isopropyl-5-(1,2,3,4-tetrahydro)-naphthalinylacetat

3'-Benzylbenzyl-a-cyan-2-methoxyphenylacetat

$$n_D^{23}$$
 1.5702

45.

$$CH = CCH_2 - CH - COOCH_2 - COOCH_$$

3'-Phenoxybenzyl-α-Ethyl-4-propargylphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5513

46.

5'-Propargyl-2'-thenyl- α -isopropenyl-3-methoxy-4-methylphenylacetat

$$n_{\rm D}^{\rm 20}$$
 1.5466

47.

 $5\,\text{'-Phenoxyfurfuryl-}\alpha\text{-isopropyl-}4\text{-methoxymethyl-}$ phenylacetat

Phthalimidomethyl- α -isopropyl-4-3thoxymethyl-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5221

49.

2',6'-Dimethyl-4'-allylbenzyl- α -isopropyl-4-1"-chloratbylen-1"-yl-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5413

50.

$$CH_{2} = \frac{CCH_{2}}{CH} - \frac{CH_{3}}{CH}$$

$$CH_{2} = \frac{CCH_{2}}{CH} - \frac{COOCH_{2}}{S}$$

4',5'-Tetramethylen-2-thonyl-α-isopropyl-4-(2"-chlorallyl)-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5239

51.

5'-Propargy1-2'-(α'- äthinyl)-furfuryl-α-iso-propyl-4-methoxyphenylacetat

5'-Propargyl-2'-thenyl- α -äthyl-4-isobutyryl-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5549

53.

2'-Benzyl-2'-cyclopenten-1'-on-4'-yl-α-äthyl-3-butylmercapto-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5508

54.

4'-Propargylbenzyl- α -isopropyl-5-acetyl-3-thienylacetat

$$n_D^{22}$$
 1.5259

55.

Monothiophthalimidomethyl- α -allyl-3,4-dimethoxy-phenylacetat

$$n_D^{19}$$
 1.5350

 $5'-(2"-Thenyl)-3'-furylmethyl-\alpha-isopropyl-3-(5-isobutyryl)-furylacetat$

57.

$$n_D^{22}$$
 1.5324 CH_3 CH_3 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_3 $CH_$

5'-Benzyl-3'-thenyl- α -isopropyl-3-carballyloxy-phenylacetat

58.

3',4'-Dichlor-a'-Sthinylbenzyl-a-isopropyl-4-methoxyphenylacetat

$$n_{\rm D}^{25}$$
 1.5368

59.

5'-Propargyl-2'-thenyl- α -isopropyl-3-methoxyphenyl-acetat

$$n_{\rm D}^{25}$$
 1.5552

3'-Benzylbenzyl- α -isopropyl-3-methoxy-4-methyl-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5509

61.

5'-Phenoxyfurfuryl- α -isopropyl-2-methyl-4-methoxy-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5501

62.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropyl-4-methoxyphenylacetat n_D^{19} 1.5878

63.

5'-Phenoxyfurfuryl- α -isopropyl-4-methoxyphenyl-acctat

$$n_{\rm D}^{19}$$
 1.5878

$$CH_3O \longrightarrow CH - CO_2CH_2 \longrightarrow CH_3O$$

5'-Pheuylmercapto-3'-fucylmethyl-a-isopropyl-4-methorypheuylacetat

$$n_{\rm D}^{16}$$
 1.5371

65.

$$CH_3$$
 CH_2 CH_2 CH_3 CH_3 CH_3

Dimethylmaleimidomethyl- α -isopropenyl-4-tri-fluorm.thylphonylacetat

$$n_{\rm D}^{25}$$
 1.5779

66.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -äthyl-3-trifluormethyl-phenylacetat

67.

2'-Propargyl-3'-methyl-2'-cyclopenten-1'-on-4'-yl-%-isopropyl-3-methoxyphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5628

409807/1186

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \end{array} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O} \\ \text{CH}_{3} \end{array}$$

3'-Phenoxybenzyl- α -; thyl-2,4,6-trimethyl-3-nitrophenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5971

69.

3'-Trifluormethyl- α '-äthinylbcnzyl- α -äthyl-4-methoxyphenylacetat

$$n_{\rm D}^{25}$$
 1.5119

70.

5'-Benzyl-3-thenylmethyl-α-isopropyl-2-methyl-3-isopropenylphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5299

71.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -propargyl-3-methoxy-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5478.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl-α-isopropyl-3-nitro-4,5uimethylphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5371

73.

3',4',5',6'-Tetrahydrophthalimidomethyl- α -isopropyl-p-methoxyphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5365

74.

5'-ProparGylfurfuryl- α -isopropyl-4-carbomethoxyphenyl-acetat

$$n_D^{25}$$
 1.5335

75.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-4-carbomethoxy-phenylacetat

5'-Renzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-3, 4-dimethoxy-phenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5456

77.

3'-Phenoxybenzyl-α-isopropyl-5-carb thoxy-2-thenyl-acetat

$$n_D^{25}$$
 1.5777

78.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -Sthyl-4-allyl-2-thenyl-acetat

79.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-4-allyl-2-furylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5356

81.

3'-Phenoxybenzyl- α -athyl-4-methoxyphenylacetat

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-3-methoxy-phenylacetat

$$n_{D}^{16}$$
 1.5411

82.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-4-methoxyphenylacetat $n_{\rm p}^{16}$ 1.5798

3'-Phenoxybenzyl- α -iscpropenyl-3-methoxyphenylacetat n_D^{18} 1.5687

3'-Phenoxybenzyl-α-isopropenyl-3,4-dimethoxyphenyl-acetat

85.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-3, 4-methylendioxy-phenylacetat

86.

5'-Benzyl-2'-thenylmethyl- α -isopropyl-4-methoxy-phenylacetat

87.

3'-Phenoxybenzyl-α-isopropyl-3-methoxypenylacetat.

$$n_{\rm D}^{17}$$
 1.5377

4',5'-Tetramethylengurfuryl- α -isopropyl-4-methoxy-phenylacetat

89:

3'-Benzylbenzyl-α-isopropyl-4-methoxyphenylacetat

90.

3',4',5',6'-Tetrahydrophthalimidomethyl- α -isopropenyl-4-methoxyphenylacetat

91.

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3

3'-Phenoxybenzyl-α-isopropyl-4-carbomethoxyphenyl-acetat

3'-Benzylbenzyl-α-isopropenyl-4-methoxyphenylacetat

$$n_D^{19}$$
 1.5339

93.

2'-Ally1-3'-methyl-2'-cyclopenten-1'-on-4'-yl-\alpha-lithyl-3-methoxyphenylacetat

$$n_D^{19}$$
 1.5211

94.

5'-Propargyl- α '- athinylfurfuryl- α -athyl-4-methoxy-phenylacetat

$$n_D^{20}$$
 1.5467

95.

5'-Propargyl- α '-gthinylfurfuryl- α -isopropyl-4-methylmercaptophenylacetat

$$CH_3 \stackrel{CH_3}{\searrow} CH_2$$

$$CH_30 \stackrel{CH_3}{\longleftarrow} CH - COOCH_2 \stackrel{CH_3}{\longleftarrow} 0 \stackrel{CH_3}{\longleftarrow}$$

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-2-methyl-4-methoxy-phenylacetat

$$n_D^{20}$$
 1.5396

97.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl-α-isopropyl-3-athoxy-4-bromphenylacetat

$$n_D^{20}$$
 1.5218

98.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-3-chlor-4-methoxyphenylacetat

$$n_D^{20}$$
 1.5416

99.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropyl-3-chlor- ℓ_1 -methoxyphenylacètat

$$n_D^{20}$$
 1.5467

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-3-chlor-4-methoxyphenylacetat

$$n_D^{20}$$
 1.5331

101.

3'-Phenoxybenzyl-a-isopropyl-2-chlor-4-methoxyphenylacetat

102.

$$CH_3$$
 CH_2CH_3
 $CH - COOCH_2$

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -äthyl-4-methylphenyl-acetat

$$n_D^{25}$$
 1.5474

103.

$$CH_3 \stackrel{CH_2CH_3}{\longleftarrow} CH - COOCH_2 \stackrel{\Box}{\bigcirc}$$

 $5'-Benzyl-3'-furylmethyl-\alpha-isopropyl-4-methyl-phenylacetat$

$$n_D^{25}$$
 1.5433

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -Sthyl-3-methylphenyl-acetat

 n_D^{25} 1.5470

105.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-3-methyl-phenylacetat

$$n_D^{25.5}$$
 1.5430

106.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-3,4-dimethyl-phenylacetat

$$n_D^{25.5}$$
 1.5238

107.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-4-chlor-phenylacetat

$$n_{\rm D}^{25.5}$$
 1.5241

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3 CH_3 CH_4 CH_5 CH_5 CH_5 CH_6 CH_7 CH_7

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropyl-4-methylphenylacetat

$$n_D^{28.5}$$
 1.5596

109.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropyl-2-methyl-phenylacetat

$$n_D^{26.5}$$
 1.5431

110.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -ëthyl-2-methylphenyl-acetat

111.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-4- bromphenylacetat n_D^{20} 1.5278

5'-Benzyl-2'-thenyl- α -isopropenyl-4-methylphenyl-acetat

$$n_D^{20}$$
 1.5439

113.

5'-Furfuryl-3'-furylmethyl- α -isopropenyl-4-methylphenylacetat

$$n_D^{20}$$
 1.5411

114.

5'-Benzyl-2'-methyl-3'-furylmethyl- α -isopropenyl-4-chlorphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5212

115.

$$CH_3$$
 CH_2
 CH_3
 CH_2
 CH_3
 CH_2
 CH_3
 CH_2
 CH_3
 CH_2
 CH_3
 CH_2
 CH_3
 CH_3

5'-Phenoxy-3'-furylmethyl- α -isopropenyl-4-methylphenylacetat

$$n_D^{25}$$
 1.5471

3'-Phenoxybenzyl-α-isopropenyl-4-isopropylphenyl-acetat

$$n_D^{20}$$
 1.5218

117.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-4-isobutylphenyl-acetat

$$n_D^{20}$$
 1.5236

118.

$$CH_{3} - CH_{2}$$

$$CH_{3} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3} - CH_{3} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3} - CH_{3} - CH_{2} - CH_{2}$$

3'-Phenoxybenzyl-α-isopropenyl-4-t-butylphenyl-acetat

$$n_D^{20}$$
 1.5311

119.

$$CH_{\frac{3}{2}}$$
 CH_{2}
 $CH_{-COOCH_{2}}$ $CH_{-COOCH_{2}}$

3'-Phenoxybenzyl- α -isoprepenyl-4-chlor phenyl-acetat

$$n_{\rm D}^{\rm 21}$$
 1.5322

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-3-chlor phenyl-acetat

$$n_D^{21}$$
 1.5393

121.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-4-fluorphenyl-acetat

$$n_D^{20}$$
 1.5363

·122.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl-α-isopropenyl-4-isopropyl-phenylacetat

$$n_{\rm D}^{19}$$
 1.5428

123.

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropenyl-3-chlor-phenylacetat

3'-Phenoxybenzyl-α-isopropenyl-phenylacetat

$$n_D^{20}$$
 1.5396

125.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-4-methylphenyl-acetat

$$n_D^{20}$$
 1.5378

126.

3'-Phenoxybenzyl-α-isopropenyl-4- athylphenylacetat

$$n_D^{20}$$
 1.5441

127.

3'-Phenoxybenzyl- α -isopropenyl-4-n-propyl-phenylacetat

5'-Benzyl-3'-furylmethyl- α -isopropenyl-4-methyl-phenylacetat

$$n_D^{20}$$
 1.5398

2335347

In den nachstehenden Beispielen ist die Herstellung der substituierten Acetatverbindungen der Erfindung erläutert.

Beispiel 1

Herstellung von 5'-Benzyl-3'-furylmethyl-2-Athylphenylacetat (Verbindung Nr. 1)

6,20 g (0,02 Mol) α -Äthylphenylessigsäureanhydrid und 3,76 g (0,02 Mol) 5-Benzyl-3-furylmethylalkohol werden in 50 ml wasserfreiem Pyridin gelöst. Das Gemisch wird 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, sodann in 100 ml Eiswasser eingegossen und dreimal mit jeweils 20 ml Diäthyläther extrahiert. Die vereinigten Ätherextrakte werden zweimal mit jeweils 20 ml 5prozentiger Natronlauge extrahiert, um die freie α-Äthylphenylessigsäure abzutrennen. Der Ätherextrakt wird danach mit 10prozentiger Salzsäure, gesättigter wäßriger Natriumbicarbonatlösung und gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleiben 6,25/des rohen Esters als hellgelbes Öl. Dieses Öl wird an 120 g aktiviertem Aluminiumoxid und mit einem Gemisch von Benzol und n-Hexan (1:3) als Laufmittel chromatographisch gereinigt. Ausbeute 5,68 g (85 % d. Th.) des Esters als farbloses 01; n_D^{17} 1,5545.

 $v_{\text{max}}^{\text{film}}$ 3005, 1724, 1550, 1407, 1180, 806 cm⁻¹

 $\delta_{\text{ppm}}^{\text{CCl}}$ 4 7,16 (S. 5H), 7,15 (S. 5H), 7,2 (1H), 5,79 (bs. 1H), 4,78 (S. 2H), 3,78 (S. 2H), 3,31 (t. 1H, J=7Hz), 1,3 - 2,3 (m. 2H), 0,83 (t. 3H, J=7Hz).

Beispiel 2

Herstellung von m-Phenoxybenzyl-x-lithylphenylacetat (Verbindung Nr. 2)

2,00 g (0,01 Mol) m-Phenoxybenzylalkohol und 1,19 g (0,015 Mol) wasserfreies Pyridin werden in 20 ml Benzol gelöst. Die Lösung wird unter Eiskühlung tropfenweise mit einer Lösung von 1,83 g (0.01 Mol) α -Äthylphenylacetylchlorid in 5 ml wasserfreiem Benzol versetzt. Nach beendeter Zugabe wird das Gemisch 3 Stunden bei Raumtemperatur gerührt und sodann in 50 ml Eiswasser eingegossen. Das Gemisch wird in eine Benzolschicht und eine wäßrige Schicht getrennt. Die wäßrige Schicht wird mit zwei Anteilen von jeweils 10 ml Benzol extrahiert. Die vereinigten Benzollösungen werden nacheinander mit 5prozentiger Salzsäure, gesättigter wäßriger Natriumbicarbonatlösung und gesättigter wäßriger Kochsalzlösung gewaschen und unter vermindertem Druck eingedampft. Der zurückbleibende rohe Ester wird auf eine mit 40 g aktiviertem Aluminiumoxid gefüllte Kolonne gegeben und mit einem Gemisch aus Benzol und n-Hexan (1:3) eluiert. Ausbeute 3.15 g (91 % d. Th.) gereinigter Ester;

n_D²² 1,5712

 $v_{\text{max}}^{\text{film}}$ 3030, 1740, 1590, 1470, 1260, 1220, 1160 cm⁻¹

 $[\]delta_{ppm}^{CC1}$ 4 7,4 - 5,8 (m. 14H), 4,95 (S. 2H), 3,48 (t. 1H, J = 8 Hz), 2,3 - 1,1 (m. 2H), 8,85 (t. 3H, J=8 Hz).

Beispiel 17

Herstellung von 5'-Benzyl-3'-furylmethyl-7-cyclohexylphenyl-acetat (Verbindung Nr. 17)

2.82 g (0.015 Mol) 5-Benzyl-3-furylmethylalkohol und 2,22 g (0.01 Mol) α -Cyclohexylphenylessigsäureäthylester werden in 50 ml wasserfreiem Toluol gelöst und mit 0,1 g Natriumhydrid als Katalysator versetzt. Nach Aufsetzen einer Drehbandkolonne wird das Gemisch erhitzt und gerührt. Das als Nebenprodukt gebildete Äthanol wird abdestilliert. Die Umsetzung ist nach etwa 1 Stunde beendet. Danach wird das Reaktionsgemisch auf Raumtemperatur abkühlen gelassen und in 30 ml Eiswasser eingegossen. Die Toluolschicht wird abgetrennt, mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen und unter vermindertem Druck eingedampft. Der zurückbleibende rohe Ester wird auf eine mit 50 g aktiviertem Aluminiumoxid gefüllte Säule gegeben und mit einem Gemisch von Benzol und n-Hexan (1:3) als Laufmittel chromatographiert. Es werden 2,79 g (72 % d. Th.) des gereinigten Esters als weiße Kristalle erhalten. F. 51 bis 53°C. _vParaffinöl 3035, 1738, 1606, 1500, 1454, 1155 cm⁻¹

 $v_{\text{max}}^{\text{Paraffinol}}$ 3035, 1738, 1606, 1500, 1454, 1155 cm⁻¹ $\delta_{\text{ppm}}^{\text{CCl}_4}$ 7.3 - 6,9 (m. 11H), 5,80 (bs. 1H), 4,77 (AB. q 2H), 3,70 (s. 2H), 3,06 (d. 2H, J=10 Hz), 2,1 - 0,6 (m. 10H).

Beispiel 5

Herstellung von Dimethylmaleinimidomethyl-r-allylphenylacetat (Verbindung Nr. 5)

1,74 g (0,01 Mol) N-Chlormethyldimethylmaleir.imid und 2,93 g
(0,01 Mol) des Silbersalzes von α-Allylphenylessigsäure in
25 ml Dimethylformemid werden '5 bis 18 Stunden bei Raumtempera-

┙

tur stehengelassen. Die ausgefällten Kristalle werden abfiltriert und das Dimethylformamid wird unter vermindertem Druck
abdestilliert. Der zurückbleibende rohe Ester wird an 90 g Kieselgel mit einem Gemisch von Chloroform und Tetrachlorkohlenstoff (2:1) chromatographisch gereinigt. Ausbeute 2,43 g
(75 % d. Th.) des Esters als weißes Öl.

n_D^{22,0} 1,5349

 $v_{\text{max}}^{\text{film}}$ 1780, 1740, 1720, 1640, 1600, 1140, 910 cm⁻¹

 $\delta_{\text{ppm}}^{\text{CDCl}}$ 7,15 (S. 5H), 6,0 - 4,9 (m. 3H), 3,48 (t. 3H, J = 10Hz), 3,0 - 2,0 (m. 2H), 2,0 (S.6H).

Beispiel 22

Herstellung von 5'-Benzyl-3'-furylmethyl-α-isopropyl-4-methoxyphenylacetat (Verbindung Nr. 22)

1,90 g (0,01 Mol) 5'-Benzyl-3-furfurylalkohol und 1,58 g (0,02 Mol) Pyridin werden in 50 ml wasserfreiem Benzol gelöst. Die Lösung wird innerhalb etwa 30 Minuten mit einer Lösung von 2,30 g (0,01 Mol) α-Isopropyl-4-methoxyphenylacetylchlorid in 5 ml wasserfreiem Benzol tropfenweise versetzt. Nach beendeter Zugabe wird das Gemisch weitere 3 Stunden bei Raumtemperatur gerührt und danach in 50 ml Eiswasser gegossen. Die Benzolschicht wird abgetrennt und die wäßrige Lösung zweimal mit jeweils 20 ml Benzol extrahiert. Die vereinigten Benzollösungen werden nacheinander mit 5prozentiger Salzsäure, gesättigter wäßriger Natriumbicarbonatlösung und gesättigter wäßriger Kochsalzlösung gewaschen. Danach wird das Benzol abdestilliert. Es hinterbleibt ein gelbes öl, das an 25 g aktiviertem Aluminiumoxid mit einem Gemisch von Benzol und n-Hexan (1:3) als Laufmittel ehromstographisch gereinigt wird. Ausbeute 3,33 g

(88.0 % d. Th.) gereinigter Ester als farbloses Öl. 1,5470 $v_{\text{min}}^{\text{film}}$ 1735, 1617, 1515, 1250, 1032, 830, 730 cm⁻¹ $\varepsilon_{\text{ppm}}^{\text{CCl}}$ 4 0,65 (d, 3H, J=7Hz), 0,95 (d. 3H, J=7Hz), 1,7 - 2,5 (m. 1H), 2,97 (d. 1H, J=11Hz), 3,67 (S. 3H), 3,81 (S. 2H), 4,78 (d.d. 2H), 5,83 (b.S. 1H), 6,90 (d.d. 4H), 7,1 - 7,3 (m. 6H).

Beispiel

Herstellung von 3,4,5,6-Tetrahydrophthalimidomethyl-w-äthyl-2.4.6-trimethylphenylacetat (Verbindung Nr. 27)

10.31 g (0.05 Mol) a-Athyl-2,4,6-trimethylphenylessigsäure und 9,05 g (0,05 Mol) 3,4,5,6-Tetrahydrophthalimidomethylalkohol werden in 100 ml wasserfreiem Benzol gelöst und mit 16,51 g (0.08 Mol) Dicyclohexylcarbodiimid versetzt. Das Gemisch wird 15 bis 18 Stunden verschlossen stehengelassen, danach unter Rückfluß erhitzt, abkühlen gelassen und vom ausgefällten Dicyclohexylharnstoff abfiltriert. Das Filtrat wird eingedampft. Es hinterbleibt ein viskoses Öl, das an 360 g Kieselgel chromatographisch gereinigt wird. Ausbeute 11,3 g (61,18 % d. Th.) gereinigter Ester als farbloses viskoses Öl.

n_D25 1,5399

 $v_{\text{max}}^{\text{film}}$ 1780, 1740, 1720, 1511, 1405, 1140 cm⁻¹

 $\delta_{\text{ppm}}^{\text{CCl}}$ 4 0,85 (t. 3H, J=7Hz), 1,5 - 2,3 (m. 2H), 2,3 (b.S. 9H), 3,32 (t. 3H, J=8Hz) 1,5 - 2,0 (m. 4H), 2,0 - 2,5 (m. 4H), 5,34 (d.d. 2H), 7,0-7,3 (m. 2H)

Beispiel 47

Herstellung von 2'-/llyl-3'-methyl-2'-cyclepenten-1'-on-4'-vl-α-äthyl-3-methoxyphenylocetat (Verbindung Nr. 9")

7.41 g (0.02 Mol) α - $\tilde{\Lambda}$ thyl-3-methoxyphenylessigsüureanhydric und 1,52 g (0,01 Mol) 2-Allyl-3-methyl-4-hydroxy-2-cyclopenten-1-on werden in 50 ml wasserfreiem Pyridin gelöst. Das Gemisch wird 15 bis 18 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, sodann in 100 ml Eiswasser eingegossen und dreimal mit jeweils 20 ml Diäthyläther extrahiert. Die vereinigten Ätherextrakte werden zweimal mit jeweils 30 ml 5prozentiger Natronlauge extrahiert, um die gebildete freie Carbonsäure abzutrennen. Die Ätherlösung wird danach mit 10prozentiger Salzsäure, gesättigter wäßriger Natriumbicarbonatlösung und gesättigter wäßriger Kochsalzlösung gewaschen und über Hatriumsulfat getrocknet. Danach wird der Äther unter vermindertem Druck abdestilliert. Es hinterbleiben 3,2 g roher Ester, der an 20 g aktiviertem Aluminiumoxid mit einem Gemisch von Benzol und n-Hexan (1:3) als Laufmittel chromatographisch gereinigt wird. Ausbeute 2,73 g (83.1 % d. Th.) des Esters.

n_D¹⁹ 1,5211

 $v_{\text{max}}^{\text{film}}$ 1730, 1710, 1150, 1140, 1000, 910 cm⁻¹

 $\delta_{\text{ppm}}^{\text{CCl}}$ 4 0,90 (t. 3H, J=8Hz), 1,5 - 3,0 (m. 11H), 3,36 (t. 1H, J=9Hz), 3,67 (S. 1H), 4,7 - 6,0 (m. 3H), 6,5 - 6,9 (m. 4H).

Beispiel 46

Herstellung von 3'-Phenoxybenzyl-x-isopropyl-3-methoxyphenyl-acetat (Verbindung Nr. 87)

8,01 g (0,04 Mol) m-Phenoxybenzylalkohol und 7,09 g (0,03 Mol) α-Isopropyl-3-methoxyphenylessigsäureäthylester werden in 100 ml wasserfreiem Toluol gelöst und mit 0,1 g Natriumhydrid als Katalysator versetzt. Nach dem Aufsetzen einer 50 cm langen Spinnbandkolonne wird das Gemisch erhitzt und gerührt. Das gebildete Äthanol wird zusammen mit Toluol als azeotrop siedendes Gemisch abdestilliert. Die Umsetzung ist nach etwa 3 Stunden beendet. Nach dem Abkühlen wird das Gemisch in kaltes Wasser eingegossen, und die Schichten werden getrennt. Die Toluollösung wird unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleiben 11,5 g roher Ester, der an 55 g aktiviertem Aluminiumoxid mit einem Gemisch von Benzol und Hexan (1:3) als Laufmittel chromatographisch gereinigt wird. Ausbeute 10,12 g (86,4 % d. Th.) Ester.

 n_D^{17} 1,5377

vmax 3060, 1738, 1590, 1490, 1255, 1145, 775, 690 cm⁻¹

 $\delta_{\text{ppm}}^{\text{CCl}_4}$ 0,70 (d. 3H, J=7Hz), 0,97 (d. 3H, J=7Hz), 0,9 - 2,6 (m. 1H), 3,08 (d. 1H, J=11Hz), 3,65 (S. 3H), 4,95 (AB Type d.d. 2H), 6,5 - 7,4 (m. 13H).

Beispiel 48

Herstellung von 3'-Phenoxybenzyl-2-(1',2',3',4'-tetrahydro-naphthalin-8'-yl)-isovalerat (Verbindung Nr. 43)

3,95 g (0,015 Nol) m-Phenoxybenzylbromid, 2,32 g (0,01 Mol) 2-(1',2',3',4'-Tetrahydronaphthalin-8'-yl)-isovalerinsäure und

2,02 g (0,02 Mol) Triäthylamin werden mit 50 ml Dimethylformamid versetzt, und das Gemisch wird 15 bis 18 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird das Gemisch in 50 ml Eiswasser eingegossen und dreimal mit jeweils 30 ml Diäthyläther extrahiert. Die vereinigten Ätherextrakte werden nacheinander mit 5prozentiger Salzsäure, gesättigter wäßriger Natriumbicarbonatlösung und gesättigter wäßriger Kochsalzlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Sodann wird der Diäthyläther unter vermindertem Druck abdestilliert. Es hinterbleibt der rohe Ester, der an 20 g aktiviertem Aluminiumoxid mit einem Gemisch von Benzol und n-Hexan (1:3) als Laufmittel chromatographisch gereinigt wird. Ausbeute 3,45 g (83,2 % d. Th.) Ester als farbloses Öl.

 n_D^{19} 1,5660 $v_{\text{max}}^{\text{film}}$ 3060, 1736, 1588, 1490, 1255, 770, 690 cm⁻¹ $\delta_{\text{ppm}}^{\text{CCl}_4}$ 0,68 (d. 3H, J=7Hz), 1,03 (d. 3H, J=7Hz), 1,5 - 2,0 (m. 4H), 2,1 - 2,6 (m. 1H), 2,5 - 3,0 (m. 4H), 2,48 (d. 1H, J=11Hz), 4,74 (S.2H), 6,6 - 7,4 (m. 12H).

In ähnlicher Weise wie in Beispiel 1, 2, 5, 17, 22, 27, 46 und 48 werden die nachstehend in der Tabelle aufgeführten Verbindungen hergestellt. In der Tabelle bedeuten die Buchstaben "a", "b", "c", "d" und "e" folgende Veresterungsmethoden:

- a = Veresterung mit einem Säurechlorid
- b = Veresterung mit einem Säureanhydrid
- c = Veresterung der freien Carbonsäure mit einem Alkohol in Gegenwart von Dicyclohexylcarbodiimid in einem inerten Lösungsmittel
- e = Veresterung mit einem Silbersalz oder einem Triäthylammoniumsalz der Säure und einem Halogenid eines Alkohols.

Typische Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I, die nach den vorstehend beschriebenen Methoden hergestellt wurden, sind nachstehend angegeben.

				پ پ		,	
che -57- ten gef. (%)	78,91 6,54	n ₅ 2 1,5712 79,65 6,41	n ²⁴ 1,5275 76,19 6,17	22 1,5403 70,61 5,28 4,25	£ 20.4	347 65,59 65,59 7 25,57 7 25,57	i
physikalische Eigenschaften ber. (%)	C22H22O3 C: 79,01 H: 6.63	C23 ^H 22 ^O 3 C: 79.74 H: 6,40	C23H22 ⁰ 4 C: 76.22 H: 6.12	C ₁₉ H ₁₇ O ₄ N C: 70,57 H: 5,30 N: 4,33	C ₁₈ H ₁₉ C ₄ N C: 68,99 H: 6,11 N: 4,47	C16H1603S C: 66,64 H: 5,59 S: 11,12	
Aus- beute,	85	2	8	92	75	20	
Vereste- A rungs- mothode	م	œ	Φ	æj	9	eci .	
W F	-och ₂ T _o J		~ CH2C €	-осн ₂ -м	OCH ₂ -N CH ₃	-00H ₂	
Ϋ́						S	
	сн ₂ сн ₂ -	сн ₃ сн ₂ -	сн ₃ сн ₂ 0-	сн ₃ сн ₂ -	CH2=CH-CH2-	сн ₃ сн2-	
Verbin- dung, Xr.	٣	N	, w	4	ſΛ	φ	
Bei- V Spiel C	, c	N	W	, 4	· rv	φ	

	_		-22.		
n ²⁷ 1.5645 68,09 7.22 4.50	n ²⁴ .5 1,5310 78,3 5,86	n _D 1,5123 75,06 6,80	вг. 1, 5039 82,05 6,93	n ²⁴ 1,5536 81,52 7,58	n _D 1,5488 75,29 6,27 9,20
C ₁₈ H ₂₃ O ₄ N C: 63.12 H: 7.31 N: 4.41	C ₂₀ H ₁₃ O ₃ C: 78,41 H: 5,92	C ₂₂ H ₂ 4 ⁰ 4 C: 74,97 H: 6,86	C20H2002 C: 82,15 H: 6,89	С ₂₀ H ₂₂ O ₂ С: 81,60 H: 7,53	C22H22O28 C: 75,39 H: 6,32 S: 9,15
85	83	\$	8	93	2
Φ	æ	œ	œ	cd	æ
-0CH ₂ -N	HOO-	-00H ₂ []	-och2-⟨}-ch2 c=ch	OCH2	-0CH2 STEEL
CH ₃ .		E.			
СН ₃ -	сн ₃ сн ₂ -	CH ₂ CH ₂ -	CH ₂ CH ₂ -	сн ₃ -	СН ₃ СН2-
~	ω	· o	5	7	5
~	æ	σ	. 6	- 7	. <u>0</u>

6	2	сн ₂ сн-		-och Z	cd	8	C23H24O2S C: 75,78 H: 6,64	n 22 1,561 75,70 6,69
4	4	сн ₃ сн ₂ –			æj	. 2	₹.	8,81 n _D 1,563 77,49 5,97 5,79
. 27	. 2	· BrCH2CH2-		-OCH-Z-II-O-	`. ©	69	H	H
6	95	СН ₃ СБ2-			cd	8	C ₁₇ H ₂₀ O ₃ C: 70,81 H: 6,99	n _D 1,511 70,89 6,77
. 41	- 22			-00Hz []	් .	72	C26 ^H 28 ^O 5 C: 8O, 38 H: 7,27	mp 51~53° 80,41 7,24
81	78	сн ₃ сн2-	CH ₂ CH ₂ CH ₂	-och	ಥ	\$.	C21H2603 C: 77,27 H: 8,03	n ²³ 1,541 77,41 77,96

		- -			
n ²⁴ 1,5632 78,19 6,94	22 1,5274 68,07 5,36 10,64	n _D 1,5693	n 17 1,5470 76,20 6,89	n _D 1,5481	n ²⁵ 1,5655 74,25 6,??
C21H22 ⁰ 3 C: 78,23 H: 6,88	C17H16038 C: 67.98 H: 5.37 S: 10,68	C ₂₀ H ₂ 40' ₃ C: 76,89 H: 7,74	C24H26 ⁰ 4 C: 76,16 H: 6,93	С25 ^H 24 ^O 4 С: 75,80 Н: 6,64	C26 ^H 28 ^O 5 C: 74,26 H: 6,71
8	8	. 89	88	83,2	79,8
æd	' cd	æ	਼ ਹ	.	. •
-0CH2 CH3 CO D	-00H2 1010-	-ooth College	-oom2 Tollon2	-och CH2 To T cH20-	(O)-0 → Z=100-
	S	CH3-CH2 CH3 H	CH ₂ CO)	950 050 050	CH ₂ O
сн ₂ сн-сн ₂ -	CH ₂ =CH-CH ₂ -	сн ₃ -	он ₃ / сн-	сн ₃ сн ₂ -	品。/品
19	80	٧	22	23	**
19	80	2	22	6	. 1

n ²⁵ 1,5621 74,11 6,09	n ²⁵ 1,5448 69,55 6,11 8,11	n ²⁵ 1,5399 71,60 7,29 7,85 7,85	a ²⁵ 1,5368 66,61 5,62 15,11	n _D 1,5566 75,02 6,04	25 1,5367 70,56 5,89
C25 ^{H240} 5 C: 74,24 B: 5,98	C ₂₅ H ₂₄ C ₄ S C: 69,67 H: 6,10 S: 8,09	C22 ^H 27 ⁰ 4 ^N C: 71,52 H: 7,37 N: 5,79	C H2103F3 C: 66,65 H: 5759 F: 15706	C22 ^H 24 ^O 4 C: 74,97 E: 6,86	С24 ^H 24 ⁰ 6 С: 70,57 H: 5,92
81,5	90,1	61,2	. 626	82,5	81,8
· •	ಹ	O	æ	a d .	•
-00H2-	-och z	-0CH ₂ -M	-0CH ₂	CH2 -0 CH2-CH=CH2	-0CH2-C
CH ₃ CO CH ₃ CO	OH3-S CH2	CH ₃	CF 3C	СН ₃ -С	CH3020Moll
он ₃ сн ₂ -	сн ₅ сн ₂ -	сн ₃ сн ₂ -	CH ₂ CH-	сн ₂ =сн-сн ₂ -	ст. ст.
25	8	53	28	&	33
25	98	N.	88 8.	62	30

n25 1,5208 75,19 6,30 3,31	n _D 1,5335 73,10 6,64 8,15	n ²⁵ 1,5236 72,55 5,61	80,61 7,46	81,20 6,31	ы25 1,5221 69,78 6,39 5,55
C27H2704N C: 75,50 H: 6,34 N: 3,26	C24H26038 C: 73,06 H: 6,64 S: 8,13	C22 ^H 20 ^O 5 C: 72,51 H: 5,53	C27 ^H 30 ^O 3 C: 80,56 H: 7,51	C ₂₆ H ₂₄ O ₃ C: 81,22 H: 6,29	C23 ^H 25 ^O 5 ^N C: 69,85 H: 6,37 N: 3,54
92,5	95,3	73,6	86,2	78,1	92,7
æ	cj	ದ	ਾਹ	စ	· æ
HÖO-	-00H2 TO TO 2 HOO-	-och (o) chace	-CH2 [[]]	-och2	осн ₂ -м-2
CH ₃ CH ₂ O-	CH ₂ S	OH5,0		CH≅C-CH2	сн ₃ сн ₂ осн ₂ -⟨}
сн ₃ сн-	CH ₂ CH-	CH3/CH-CH-	品。/ 四	сн ₃ сн ₂ -	сн ₂ сн-
45	25	37	36	45	
27	25	K) N) 9807/11	7 2 	35	· 92

C25H29O2C1 n.D 1,5415 C: 75,64 75,66 H: 7,36 7,39 C1: 8,93 8,87	C22H22O4 nD 1,5253 C: 75,41 75,40 H: 6,33 6,22	C ₂₂ H ₂₄ O ₅ S n _D ²⁵ 1,5549 C: 71,71 71,80 1 H: 6,56 6,59 9 S: 8,70 8,78 4	C22H2105NS n19 1,5350 C: 64,21 64,30 H: 5,15 5,19 N: 3,40 3,29 S: 7,79 7,72	C25 ^H 26 ^O 5 ^S n ²² 1,5524 C: 66,64 66,57 H: 6,32 5,40 S: 7,14 7,71
91,2	84,6	2,18	86,9	72,1
at	· d	ದ	ದ	v
$\frac{\text{CH}_2}{\text{CH}_2} \rightarrow \text{CH}_2 \text{CH}_2$	-ogn () ch₂d=cH	-och ₂ Us Lch ₂ c≡ch	-0CH2-N-Z-N-Z-N-Z-N-Z-N-Z-N-Z-N-Z-N-Z-N-Z-N-	-OCH 2 LOJ CH2 CH
GH ₂ GH ₂	GH 30	CH ₂ 0 CH ₂ CH-C	CH ₂ O	CH2 CH-Q-HD
CH ₃ CH-	CH ₃ CH-CH ₃	сн ₃ сн ₂ -	CH2=CH-CH2-	CH ₂ CH-
61	22	52	55	R
37	38	39	9	14

٦

			-66 -	•	Ç	φ
n ²⁰ 1,5660	81,20 7,27	25 1,5474 79,32 7,10	n ²⁵ 1,5433 79,60 79,18	n ²⁵ 1,5470 79,23 6,99	25.5 1,5430 79,50 7,30	n ^{25.5} 1,5238 79,79 7,49
C ₂₈ H ₂₀ O ₂	G: 81,12 H: 7,30	C23H24O3 C: 79,28 H: 6,94	C24H2603 . C: 79,53 H: 7,23	C23H2403 C: 79,28 H: 6,94	C24H26O3 C: 79,53 H: 7,23	C25 ^H 28 ^O 5 C: 79,75 H: 7,50
	83,2	8	8	89	93	8
	O	ct .	ø	æ	æ	ಪ
		-00H2	-0CH ₂	-och 2 To To T	-0CH ₂ [[]	-0CH2
-		OH 2 CHO	CH ₃	OH 3	E C	E E E
	GH. 7. CH.	сн ₃ сн ₂ -	CH ₂ CH-	CH ₃ CH ₂ '−	CH ₃ CH-	CH ₃ CH ₋
	£4	102	103	104	105	106
	48	64	, R	2	52	53

		-67			-
72, 18 6, 10 9, 29	n ^{28,5} 1,5596 80,21 6,92	1,5431 79,60 7,21	n ²⁶ .5 1,5501 79,40 7,11	H	11 H D 1,5501 64,63 4,86 9,53
C23H25O3C1 C: 72.15 H: 6.05 C1: 9,26	C25 ^H 26 ^O 3 C: 80,18 H: 7,00	C24H26 ⁰ 3 . C: 77,53 H: 7,23	C23H24 ^O 3 C: 79,28 H: 6,94	C23 ^H 25 ^O 2 ^{C1} C: 74,88 H: 6,83 C1: 9,61	C ₂₀ H ₁₈ O ₄ NC1 C: 64,60 H: 4,88 K: 5,77 C1: 9,54
	8	\$	88	85	99
ર્લ	c d .	æ	. 	م	Φ
-00H2-	-00H2-	-0032 TO 12 SE20-	-och 2 College State of the sta	CH2 CH2 CH2 CH2 CECH	COTIE NO TO
G1 G	CE CE	E .	CH2	61	C1-
СН3 СН-	CH ₂ CH ₂	СН ₃ -СН-	CH ₂ CH ₂ -	CH2 CH-	сн ₃ сн-
107	108	109	110	129	130
太	55	8	52	. 88	. 65
		000051			. 11

		-69 -	•	' ;
n _D 1,5335 68,67 5,81 5,80 8,79	п ²⁰ 1,5299 82,15 8,30	nD 1,5414 74,08 70,03	5 m ²⁰ 1,5382 50,22 3,79 39,13	2 n 20 1,5288 63,39 4,46 5,08 18,80
C21H21O3NS C: 68,64 H: 5,76 N: 3,81 S: 8,73	C23 ^H 28 ^O 2 C: 82,10 H: 8,39	C22H25O2G1 C: 74,04 H: 7,06 C1: 9,94	C ₁₉ H ₁₇ O ₂ C ₁₅ C: 50,19 H: 3,77 C1:39,01	C20H1702FC12 C: 63,34 H: 4,52 F: 5,01 C1:18,70
68 .	∞	82	29	69
ø	ਾਹ	rd	۾	cd
-och ₂ N cs	-0CH ₂	-00H2	-OCH ₂ C1 C1 C1 C1 C1	α1 -ο⊄Η — α1 C=CH
CH ₂	CH ₃	61	OH ₃	₆₄
CH ₃ CH-	CH3 CH-	CH ₂ CH-	CH ₃ CH-	CH ₃ CH-CH ₃
136	137	138	139	947
65	99	69	89	69

70
$$144$$
 $0H_3 \rightarrow 0H_4$ $0H_4 \rightarrow 0H_4$ $0H_3 \rightarrow 0H_4$ $0H_4 \rightarrow 0H_4$ $0H_4$

409807/1186

	-71-	•	
пр 1,5471 74,11 7,92 9,90	. n ²⁰ 1,5483 74,77 7-12 9-52	n ²⁰ 1,5396 73,66 7-64 9-50	. п ²⁰ 1.5611 74.11 6.23 10.36
C22 ^H 25 ^O 2 ^{C1} C: 74,04 H: 7,05 C1: 9,94	C23H26 ^O 2 ^{C1} C: 74.68 H: 7,09 C1: 9,59	C21H26C2S C: 73.64 H: 7.65 S: 9.36	C21 ^H 21 ^O 2 ^{G1} C: 74.00 H: 6,21 G1:10,40
87	&	88	95
م	æj	ಥ	cd
-00H2.CH=C.CH2	$-0CH_2 \xrightarrow{CH_3} -CH_2 CH = CH_2$	-corr	-och ₂ ← ch ₂ c=ch
CH2	G1	OH3	CI CI
CH ₃ CH-	CH ₂ CH-	CH ₂ CH-	OH3 CH-
148	149	57	ر در
22	78	62	8
	148 $_{\text{CH}_{3}}^{\text{CH}_{3}}$ $_{\text{CH}_{3}}^{\text{CH}_{2}}$ $_{\text{CH}_{2}}^{\text{CG}_{2}}$ $_{\text{CH}_{2}}^{\text{CG}_{2}}$ $_{\text{CH}_{2}}^{\text{CG}_{2}}$ $_{\text{CH}_{3}}^{\text{CG}_{3}}$ $_{\text{CH}_{3}}^{\text{CG}_{3}}^{\text{CG}_{3}}$ $_{\text{CH}_{3}}^{\text{CG}_{3}}^{\text{CG}_{3}}$ $_{\text{CH}_{3}}^{\text{CG}_{3}}$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$

n 20 1,5229	66,88 6,73 7,70 0,770	n _D 1,5387 77,20 8,09	73,19 6,50 6,50	n _D 1,5452 79,55 7,53 . :	72,18 6,00 6,32
C ₂₀ H ₂₂ C ₄ NF	0: 66,84 时: 66,17 51,00 51,00	C21 ^E 26 ^O 3 C: 77,27 E: 8,03	С ₂₀ H ₂ 10 ₂ F С: 72,15 Н: 6,45 Н: 5,79	C24H2603 C: 79,53 H: 7,23	C25H2505C1 C: 72,15 H: 6,05 C1: 9,26
	85 87	. 8	89	8	. 35
	υ	مِ	๙	ಯ	
	-och-co-k-co-	CH ₂ CH ₂ CH=CH ₂	-0 -0 -0 -0 -0 -0- -0- -0-	OF CEE	CH2-CH2-CO-
	Et		[t4]	CH ₂	C1 C
	CH ₂ /CH-	CH ₂ /CH-	CH ₂ /CH-	CH ₂ /CH-	CH2 CH2
	152	153	154	ري بر	75
	22	82	. 83	84	85

Г	7,5352 1,5352 1,93 1,88	1,5311 16 03 46	1,5342 77 51 82	1,5262 ,22 ,58	1,5291 - 33 10	1,5366 co 18
•	120 4,55 28,22 4,93 26,88	4 6,000	76,77 7,517 7,517 7,518	1,56 1,59 7,59 7,59 6,58	79,33	82,00 82,00
- 72 -	C25 ^H 25 ^O 5 [±] C: 58,24 E: 4,89 I: 26,76	C24 ^H 26 ^O 28 C: 76,15 H: 6,92 S: 8,47	C26H30O2S C: 76,80 H: 77,44 S: 7,49	C22H22O3 C: 79,01 E: 6,63	C23 ^{H240} 3 C: 79,28 H: 6,94	C22 ^H 26 ^O 2 C: 81,95 H: 8,13
	92	96	. 98	20	76.	26
	ល	. ad	. ៧	ત	ี	a
	-ссн ₂ п з-сн ₂	-OCE S CH2	-осн ₂ — (сн ₂ —	-och —() ch₂c=cH	-осн — () -сн ₂ с =сн о =сн	-осв ₂ ()-сн ₂ сн=сн ₂
	ı	CH ₂	CH ₂ CH-CH _{CH2}	CH ₂	C 2H5	CH ₂
	СН ₃ Сн-	CH ₂ CH-	CH ₂ CH-	CH ₂ /CH -	CH ₂ /CH-	CH2 CH2
	157	158	159	160	161	. 162
•	88	82	88	. 68	06	8
L				1 - 2 E		

Г			-74-		
	20 1,5361 73,92 71,77 7,163	EB, 77 68, 77 5, 48 8, 36 4, 90	то 1,5233 74,49 5,56 2,49 4,79	59,35 7,77 17,92	8802 68,000 10,0
1	C26 ^H 30 ^C 3 ^S C: 73,90 H: 7,16 S: 7,59	C22H2103SF C: 68,73 H: 5,51 S: 8,34 F: 4,94	C25H22O3NF C: 74,42 H: 5,50 N: 3,47	C22H2105BF C: 59,33 H: 4,75 S: 7,20 Br: 17,94	C25H23O2BH C: 68,97 H: 5,32 Br: 18,36
- 7.5	87	88	&	8	۶
	αj	ø	๗	ಯ	
	-0CH2-C	-0CH2-CH20-	-oCH CN CN	-00E2-C	-00H2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-C
	CH ₂ -CH ₂ CH ₃	Çiq.		Pr.	- Br
	CH ₂ CH-CH ₃	CII3 CII3 CII3	CH2/CH-	CH ₂ CH-	CH2/CH.
	163	164	165	166	167
L	. % 	8	46	95	96 .

			-75	•		
•	20 1,5587 80,15 7,96	n20 1,5218 71,99 5,75 6,27	n ²⁶ 1,5261 73,77 6,22	n ^{19.} 1,5556 80,29 7,33	19 1,5499 72,16 6,07 8,82	73,09 10,69
	C2735205 C: 80,15 H: 7,97	C 18 17 0 2 日 C: 71 .98 日: 517.7	C21 ^H 20 ^O 3 C: 78 ₁ 72 H: 6 ₁ 29	C26H28O5 C: 80,38 H: 7,27	C22 22038 C: 72,10 H: 6,05 S: 8,75	G20H2102G1 G: 73,05 H: 6,44 G1:10,78
	93	62	8	68.	88	93
	ದ	ದ	م	ø	ø	cd
	-00F2 (0) CH2-	ED≡DZHD -{0}-ZHDO-	-осн-(<mark>)-сн₂с=сн с=сн</mark>	-0052	-och2	-00H2-{
	CH ₂ /2H-CH ₂		CH ₂	CH ₂ CH CH	CH ₂	²⁵
	CH ₂ /CH-	C2 ^{II} 5-	62H5-	C2H5-	G2H5-	۵ اج ۲
	168	169	170	171	172	173
	26	98	66	100	101	. 502
			409807	7 1 1 8 6		

L

Г			_ 77_			
	20 1,5625 66,06 5,22 9,62	п ²⁵ 1,5471 79,07 6,58	22 1,5518 71,11 5,32 9,89	n ²⁸ 1,5592 79,77 6,36	и ²⁵ 1,5549 71,65 5,81 9,70	75,03 6,02 5,29
1	C21 ²⁷ 904C1 C: 68,01 H: 5,16 C1: 9,56	C22H22O3 C: 79,01 H: 6,53	C21H190'5C1 C: 71'08 H: 51'40 C1: 9,99	C23 ^H 22 ^O 5 C: 79,74 H: 6,40	C22 ^{H2} 10 ₅ C1 C: 71,65 H: 5,74 C1: 9,61	C22H2103F C: 74,98 H: 6,00
- 76	92	8	76	82	8 8	87
	م	ល	ਹ	v	તા	. _{ເປ}
-	-00H2 Find-	-OCH2 O CH2	-och 2 () -ch2 ()	-0CH2-\	Ocho Color	-och2 To ch2-CD
	C1-	CH ² CH ²	5	CII.3	61-0	
·	°2 ^H 5-	сн ₂ -	CH2-	сн ₂ -	C2H5-	C2H2-
	180	181	182	183	184	185
	109	110	7-	47	4,73	774

		·	-74-	• •	
	до 1,4953 71,77 5,76 8,81 5,13	62,98 62,98 5,594 5,592 9,59	n ²⁰ 1,5224 76,79 7,51	n ²⁰ 1,5456 77,44 77,44	450 1,5445 68,92 7,78
	C22H2102SF G: 71,71 H: 51,75 S: 81,70 F: 51,16	C19#2004 XCI C: 63,07 H: 5,57 N: 3,87 C1: 9,80	. с ₂ , с ₃ , с ₃ с ₃ .	C20E2205 C: 77,59 E: 7,14	C19H19O3C1 C: 68,98 E: 5,79
	83	92	83	80	. 82
	ದ .	ø	ಥ	์ ช	ø
1	CH2-{S}-ceo-	-0CH2-N-CO-	CH2 CH2CH=CH2	-0 CH2 CH2 C=CH	CH3 O C≡CH
	i _{F4}		CH ₃	CH ₃	<u>2</u>
	C2H5-	C2H5-	C2H5-	-5 _H 2 _D	L H C D
	186	187	188	189	190
	, 71 5	. 42	. 417	718 8	911

	•		70		•
Γ	74,87 6,02 5,41	. в 20 1,5352 71,66 5,73	при 1,5377 75,10 75,10	67,62 - 5,72 - 5,72	n ²⁰ 1,5235 75,83 6,70
	C22H27O3H C: 74,58 H: 6,01	C22H2103C1 C: 71,63 H: 5,74 C1: 9,61	C22 ^{H24C} 4 C: 74,97 H: 6,86	C21H2104C1 C: 67,65 H: 5,63 C1: 9,51	C23 ^H 24c4 C: 75,80 H: 6,64
- 72 -	8,	26	8	2,	68
	ರ	๗	ರ	ี ช	d .
	-000E2-0	-0 CET2	-0CH2U-CH2-	-00E2(0)-CH2(0)	-0CH210-
	C2H5- F-	C2H5- C1	CH ₂ /CH- CH ₃	CH ₂ CH- C1	CH ₂ CH- CH ₂ CH-
	197	192	193	194	195
L	. 021	. 52	. 122	123	124

г.	1 %	ρ <u>ή</u>	54:56 • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	8	, 10
	E20 1,5551 69,26 5,84 8,11 8,92	n20 1,5349 65,33 18,20	в ²⁰ 1,54 72,69 7,11 5,72	n 19 1,5238 69,01 5,72 10,77	1,5265 79,10 6,53
	C25H25C2SC1 C: 69,24 H: 5,81 S: 8,C4 C1: 8,39	C24H25O3BF C: 65,31 H: 5,71 Br: 16,11	C20H2303H C: 72,70 H: 7,02 H: 5,75	C19H19O3C1 C: 63,98 E: 51,79 C1:10,72	C22 ^H 22 ^O 3 C: 79,01 H: 6,63
1 79	2	88	92	8	. 82
	ಣೆ	ಯ	ઌ	લ	. ៧
	-och2-[S]-ch2-	-och2/10/ch2/C	-0CH2 (0)	-0ch2 10 CH2c≡cH	-oghto-chacter
	£ .	Br	Et.	27	CH ₂
	CH ₂ CH-	CH ₂ CH-	сн ₃ сн-	CH ₂ /CH-	CH3/CH-
	196	197	198		200
	125	126	127	128	129

60

..

					ea eb ।	į Cg	· .
. 140	1 2 1	CH3 CH- F	() -07≥≡50-	Φ	86	C24年2307年 C: 75,17. H: 6,13	21,5 1,5543 76,15 6,13 5,11
747	<u>८</u> ८१	CH ₂ /CH- Sr-Ch	-OCH Z LOT CH2	nd	89	C23H25O3Br C: 64.64 H: 5.42 Br:18;70	17 1,5651 64,58 5,44 13,96
142	200	CH ₂ CH- Br	-05H2C-	ၿ	2	C24 123 0 34 C: 67,61 H: 57,28 Br: 18,19	47,15 1,5602 65,62 18,23
14.5	214	CH ₂ , CH- C ₂ H ₅	-00H2 1 CH2-	অ	8	C25 ^H 28 ^O 5 C: 79,75 H: 7,50	18,5 1,5347 79,81 79,81
144	215	· CH ₃ · CH ₅ · CH ₅	-ocii-	o	46	C26 ^H 23 ^C 3 C: 80,38 H: 7,27	21.5 1,5590 80,24 7,29
745	216	CH ₂ CH- (n)C ₂ H ₇ Ch-	-00H2 TO-0H2-CH2-	៧	92	C26 ^H 30 ^O 3 C: 79,95 L: 7,74	18 1,5387 83,01 7,70

L						10 0)	1		г
`	146	217	CH ₂ CH-	(n)C ₃ H ₇	-0CH2-C	ત	96	C27 ^H 30 ^O 5 C: 80,56 H: 7,51	18 1,5542 80,52 7,52
`	147	218	CH ₂ CH-	(i)c ₅ H ₇ -	-0CH2 CH2	ಥ	92	C26H30 ^O 3 C: 79,96 H: 7,74	n ²² 1,5385 79,94 7,83
,	4. 8	219	CH ₂ CH ₂	(i)c ₂ H ₇ -	-och - con	๗	65	C27H3003 C: 80,56 E: 7,51	2,5548 80,58 7,53
/ 4 4 0 0	149	220	CH ₂ CH-	CH ₂ -C _{CH₂} -C _{CH₂-C_C-C_{CH₂}-C_{CH₂-C_C-C_{CH₂}-C_{CH₂}-C_{CH₂}-C_{CH₂}-C_{CH₂}-C_{CH₂}-C_{CH₂-C_C-C_{CH₂}-C_{CH₂-C_C-C_{CH₂-C_C-C_C-C_C-C_C-C_C-C_C-C_C-C}}}}}	-00H2 - CH2-	๗	8	C27H32O3 C: 8C.16 H: 7;97	n ²⁴ 1,5302 80,21 8,04
4	150		CH ₂ CH-	CH ₂ CH ₂ CE	-0CH2-CO-	៧	94	C28 ^H 32 ^O 3 C: 80,73 E: 7,74	в ²⁰ 1,5327 80,67 7,71
4	157	222	CH ₂ CE-	c1 C	-осн ₂ — сн ₂	ૃ જ	8 .	C21H2105SG1 C: 64,85 E: 5,84 S: 8,25 C1: 0,12	11 π ²⁰ 1,5577 64,38 5,42 3,25 3,25

ij

		-86-	167	
65,99 65,99 8,82 8,82	• • •	76,44 6,45 6,45	20 1,553	70 7. 5239 70 4. 67 70 4. 67
C22H21O3SC1 C: 65,90 H: 5,28 S: 8,20 C1: 8,84	C22 ^{H2} 10,3C1 C: 65,90 H: 5,23 S: 8,00 C1: 3,84	C25H25O2C1 C: 76,42 H: 6,41 C1: 9,02	625 ²² 22 ³ 381 6: 71,51 8: 35,53 8: 8:44	027220 0:700 0 0:700 0 0:700 0 0 0
83	85	6	74	25
๗	જ	ત	ત્ત -	ิส
-och-2	-00H2-C	-00H2 CH2	Oca Carlo	-och CX CX
C1-	g	C1	c1	C2H5
CH3 CH-	сн ₃ / сн-	CH ₃ CH-	CH ₃ CH-	CH2 CH-
228	529	230	231	232
157	158	159	160	151
	40980	7/1186		

F

ì ςς

L

025728058 m20 1,5557 0: 75.49 73,50 2: 5,57 5,50 5: 7,85 7,55	C28 ^{H3} 202 n ²⁰ 1,5341 C: 83,96	C28 2905 X m50 1,5226 C: 78,66 78,67 E: 6,84 5,59	C29E3103N BC 1,5451 C: 78,88 73,79 E: 7,08 7,05 N: 3,17 3,25	24世2603 : 72,53 : 7,23	il -1 ·
ပ္ပ မ	60	SS	62	23	89
ល	ત	rú	๙	成 .	ರ
S 0 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	-oche-		-003- -003- -100-	-0220-	-02E
(±)c ₅ ₇ (±)	(±)c ₅ H ₇ -(-)	(i)c ₃ H ₇ -	CH ₂ -C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C-C		C1-C
CH ₂ CH-	CH ₂ CH-	CH2 CH-	CH ² /CH ²	CH2 -0-2-0 -0-2-0	CH2-C-
233	234	235	276	. 237	573 1
762		164		166	167

Γ

: .

	79,72 79,72	2017 1,5225 80,535 7,525	1,5236 75,02 6,80	71-77 51-57 51-52	75176 75176	200 to 600 to 60
	C25 ³ 28 ⁰ 5 C: 79,75 E: 77,45	C26H2303 C: 80138 E: 7125	ರಾವಸ್ತಾದ್ದರ ರ: 74,93 ಪ: 6,86	C22H2M038 C: 71,71 E: 6,56 S: 8,70	G25世24 ⁰ 4 G: 75780 E: 6784	G27122038 G: 77,73 G: 6,20
))		٤.	. 76	62	%	ଷ୍ଟ
	ಛ	ಚ	ા	ત	ત	ൾ
	-03E2	-02#20-	-0CH2	-02"2	Company of the second of the s	-company of the second
	CH ₂	CH ₂	E C	E S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	B 2) Co
	СН ₂ - С - С - С - С - С - С - С - С - С -	$c_{\rm H_3}$ $c_{\rm H_3}$ $c_{\rm H_3}$	CH3/CH-CH3/CH-	CH ₂ CH ₂	CH2 CH2 CH2	OH SOH
	239	240	241	242	243	चनट
	163	2. 6,	170	171	172	173
				- / 4 4 6 6		

_		10	-27	- 10	ம்	
	.n ²⁸ 1,5293 77,29 7,16	n ²⁴ ,5 1,5276	n ²⁸ 1,5485 78,81 7,40	24,5 1,4965 75,53	24.5 1,5245 78,10	23 1,5615 81,64 81,55
	C20H2203 C: 77,37 H: 71,14	C27.72405 C: 77175 E: 77175	C25H2605 C: 78,85 H: 7,48	C ₁₈ H ₂₂ C ₃ C: 75,49 H: 7,74	C22F2603 C: 78,07 H: 7,74	C22 ^H 23°2 C: 81,44 H: 8,70
- -	89	68	. 98	6, 0	8	8
1	ಯ	៧	ಥ	ಥ	๗	ល
	-och2/0/5-ch2-	-0CH2 ()-CH2-()	OCH ₂	-och2-{\}_ch2c=cH	-0CH ₂ C CH ₂ C	сн. -осн2-()сн2с≡сн сп.
•	J	\Box	\Diamond	\emptyset	\Box	\triangle
,	сн ₂	C2H5	CH ₂ CH-	C2.H5	CH ₂ CH-	CH ₂ CH-
	245	246	247	548	546	250
L	174	541.	176	121	178	179
			409867	/1486		

Ch (t)

3,92 = 23,5 7,5 3,92 = 73,85 3,92 = 8,50	C23T28C28 TY 7,537C C: 74,95 74,78 E: 7,55 7,55 S: 8,70 8,53	C10H26028 H23 1,5352 C: 71,66 71,69 1 E: 8,23 8,29 8,20 1,5352	C19H24028 H23 1,5323 C: 72,11 72,15 H: 7,64 7,66 S: 10,13 . 10,05	025E2703N H28 1,5486 0:77.09 76,93 E: 6.99 6,92 X: 3,60 5,52
S S	δ.	တ်	60,	8
ರ	೮	હ	. d	ಪ .
-0	-oci2 () -ci2 ()	-00H2SHO	-0023- (S) -CH2C=CH	O=N=C
· 5	·		\triangleleft	
CH ₂ CH-	CH ₃ CH-	CH ₃ CH-	CII3 CH-	CE2 CH-
257 .	258	. 526.	260	251
. 8	187	. 188	189	90.

			. •		•	Q
	88,75 88,75 8,75 8,75	يم مرم مرم المرم	73,73	73,50 73,50 73,75	8807,15088 04,77, 08,68	75,53 75,53
1	C23 ^H 28 ^O 2 C: 82,10 H: 8,39	C241124.03 G: 77,75 E: 77,75	G22 ^{H26} 05 C: 75,C7 H: 75,C7	C24世2805 C: 79,CS E: 79,CS	C19 ^{H26C₃ C: 75,45 H: 8,57}	C20H2603 C: 75,40 E: 8,540
1 2	88 89	88	တ္တ	တ္တ	89	· &
	ಠ	et (*)	ø ·	๙	ಯ	ល
	OHD CHO-	-00E2 () CE2(-00 - CEES-) =====================================	-0CH2 -CH20-	0 € 6 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
		\triangleleft	$\langle \dot{\rangle}$	\bigcirc		\triangleleft
	cm ₂ cm-	CH ₃	, C2H2-	CH ₂ CH-	G2 ^{II} 5-	CH ₂ CE-
	262	263	264	265	565	267
L	6	86,	193	70,	2. 20,	96,

197	568	CH ₂ /CH-		まびまり、味び () だひつ	ರ	85	1 24 77	24,5 4,5133
		CH ₂ /	>	ECEC (0/)	•	\	で で で で で で で で で で で で で で	7,4c n ^{24,5} 1,5064
198	569	CH2 CH-		-00H2-(0)-CH2C=CH	ល	87	C: 75,97	75,8 80,5 40,8
199	270	CE CE CE CE	<u> </u>	-och Charles		. °°	C22 25 9 3 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	70,65 1.5358
500	271	CH ₂ CH-	<u> </u>	S ZHOO-	g	88	C19 ² 2502 ^{C18} C: 64,65 E: 7,14 C1: 10,05	64 7 4 7 4 7 5 6 7
201	272	CH ₂ CH-		-0CH2-0-	ថ	8	625 ²⁵ 30 ⁰ 3 6: 79,33 E: 77,99	79,25
202	273	CH2 CH2	CH 2	-0 CE3 CH2CH=CH2	ល	87	02113003 C: 76132 E: 79132	76,55 76,55

•	1,5243 79,47	1,5252 73,05	77,62 L	1,5470 77,77 6,53	65.07 65.07 65.07	23 7, 5086 73,73
	625 ^H 30 ^O 3 C: 79,33 H: 7,93	C2442803 C: 79,09 E: 79,09	62132403 6: 77175 E: 77175	025"2703% G: 77,09 S: 5,99	で で で で で で で で で で で で で で	02372504 0: 75, 33 0: 75, 33
166	87	တ်	8S S	. 69	ර ා හා .	ω •Ω
	r3	ស 🕙	ល	៧ .	៧	ស
	-00H2 -(0) 5H20-	-00 K Z Z C Z C Z	-0-CH -()-CH2C=CH	() o N=0	(S)-CES (S) CESO-	
	CH2	-EB	-\(\)		E HI O	Cii.
-	CH ₂ CH-	CH ₃ CH-	CH ₂ CH-	CH2 CH2	CH ₂	CH2 CH2
1	274	275	276	277	273	279
	203	204	205	206	207	203

	2021 1 2021 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	8. 10. 10. 10. 10. 10. 10. 10. 10. 10. 10	मही १,5185 १,5185 8,08	77,555 77,555	74,550 74,550 51,5,	76, 10, 5, 607 69, 88. 89, 88. 89, 88.
	の2世名60年 0: 757-78 日: 757-78	C20#2#03 C: 75,69 E: 7,74	62112603 G: 77,27 E: 8,63	C22 ²² S6 ^C 3 C: 78,07 E: 7,74	647 ^H 22 ^O 3 O: 74 ⁴ 42 H: C: 03	6278250 6:78503 8: 6503 8: 6503
	87	<u>8</u> 9	98	%	60	8 R
٠	ಥ	๗	ರ	೮	ಗ	់ ថ
	-0C!!2 () CH2 ()	-0032 (0) SEE	-OCH2 () CH2	-00=2-	FOCHS () CHSCECH	()-0 \— N=0 1
		E E	GH2 CH2	GH 23	GH 20	CH ₂
	CH3 CH-	0, #1 c, p,	CH2 CH-	CH3 CH-	CH ₂ CH-	CII ₃ CH-
	280	. 281	282	283	284	235
•	506	270	27	272	. 513	. 472

L

7557 7592 63,82 7,84	75,77	120 1, 52 m
0251126038 0: 73.88 13: 63.85 8: 73.88	G25 ^H 24°0 G: 75,80 E: 75,80	0 0 0 H
8p		۶,
ರ	ស	ರ
-CH2-(-05.5
CII.78		O
CII.5 CII	СН ₂ Сн-	-HO / EHO .
298	662	. 00
. 227	. 528	622 627 / 1 1 9 6

Der größte Teil der wichtigen Zwischenprodukte im erfindungsgemäßen Verfahren, d.h. der disubstituierten Essigsäuren, läßt sich in hoher Ausbeute nach einem der Verfahren (A), (B) oder (C) herstellen:

(A)
$$ArCH_2CN \xrightarrow{Stufe 1} Ar-CH-CN$$
 $Stufe 2$

(B) $ArCH_2CO_2R" \xrightarrow{Stufe 3} ArCH-CO_2R" \xrightarrow{R'} Ar-CH-CO_2H$

(C) $ArCH_2CO_2R" \xrightarrow{Stufe 5} ArC-CO_2R" \xrightarrow{R'} Stufe 6$

Ar bedeutet einen Arylrest, R' einen Alkyl-, Alkenyl- oder Alkinylrest, R" ein Wasserstoffatom oder einen niederen Alkylrest
und R"' einen niederen Alkylrest.

Stufe 1:

Das entsprechende Arylacetonitril wird mit einem entsprechenden Halogenid oder Sulfonsäureester der allgemeinen Formel R'-X in einem inerten Lösungsmittel, wie einem Äther, Tetrahydrofuran, Benzol oder Toluol, und in Gegenwart von flüssigem Ammoniak bei Verwendung von Natriumamid als Base, in Gegenwart einer Base, z.B. einem Alkalimetall, Alkalimetallhydrid oder Alkalimetallamid, bei Raumtemperatur oder erhöhter Temperatur alkyliert.

Stufe 2:

Die Hydrolyse des Nitrils wird in an sich bekannter Weise, z.B. durch Erhitzen mit einer Minerals: ure oder einem Alkalimetall-



hydroxid, durchgeführt.

Stufe 3 und 4:

Die entsprechende Phenylessigsäure oder deren niederer Alkylester wird mit einem entsprechenden Halogenid oder Sulfonsäureester der allgemeinen Formel R'-X in einem inerten Lösungsmittel und in Gegenwart einer Base, wie einem Alkalimetall oder Alkalimetallhydrid oder n-Butyllithium, bei Raumtemperatur oder erhöhter Temperatur alkyliert. Bei Verwendung eines niederen Alkylesters wird der erhaltene Ester in an sich bekannter Weise mit einer Säure oder einer Base verseift.

Stufe 5:

Der Arylmalonsäureester, der durch Carbalkoxylierung des entsprechenden Arylessigsäureesters zugänglich ist, wird mit dem entsprechenden Halogenid oder Sulfonsäureester der allgemeinen Formel R'-X in Gegenwart eines Alkalimetallalkoholats oder eines Alkalimetallhydrids als Base in einem inerten Lösungsmittel oder einem Alkohol, der dem Alkalimetallalkoholat entspricht, alkyliert.

Stufe 6:

Die Verseifung und Decarboxylierung kann in an sich bekannter Weise mit einer Säure oder einer Base und Erhitzen durchgeführt werden. Man kann auch den Diester mit einem Alkalimetallalkoholat in einem Alkohol erhitzen, wobei der Diester unter Decarboxylierung in den Monoester umgewandelt wird. Der Monoester wird in an sich bekannter Weise in hoher Ausbeute zur entsprechenden Carbonsäure verseift.

Die Herstellung der verfahrensgemäß eingesetzten Carbonsäuren wird in den nachstehenden Beispielen erläutert.

Beispiel A

α-Isopropyl-4-methoxyphenylacetonitril

14.72 g (0,1 Mol) 4-Methoxyphenylacetonitril in 10 ml wasserfreiem Toluol werden unter Rühren innerhalb 30 Minuten zu einer auf 70°C erwärmten Suspension von 2,64 g (0,11 Mol) Natriumbydrid und 18,45 g (0,15 Mol) Isopropylbromid in 100 ml wasserfreiem Toluol und 10 ml wasserfreiem Dimethylformamid gegeben. Nach beendeter Zugabe wird das Gemisch 3 Stunden auf 80 bis 85°C erhitzt, anschließend auf Raumtemperatur abgekühlt und in 200 ml Eiswasser gegossen. Die organische Lösung wird abgetrennt zweimal mit Diäthyläther extrahiert. und die wäßrige Lösung Die vereinigten organischen Lösungen werden nacheinander mit Wasser und gesättigter wäßriger Kochsalzlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und unter vermindertem Druck eingedampft. Das zurückbleibende Öl wird unter vermindertem Druck destilliert. Ausbeute 5,70 g (83,0 % d. Th.) α -Isopropyl-4methoxyphenylacetonitril vom Kp. 0.15 95 bis 96°C.

In ähnlicher Weise werden folgende α -Isopropylphenylacetonitrile hergestellt:

[,,

		Kр.	°C	/mm	llg	Austeute %
4-Brom-α-isopropylphenyl- acetonitr:1	1)				/0,10	82,1
4-Äthyl-≪-isopropylphenyl- acetonitril	3)	196	-	93	/0,10	85,1
4-Isopropyl-α-isopropylphenyl acetonitril	3)	100		102	/0,40	83,5
3-Chlor-α-isopropylphenyl- acetonitril	4).	104	-	106	/0,30	80,2
4-Fluor-a-isopropylphenyl-acetonitril	5)	89	-	90	/5,0	80,7
3-Fluor-α-isopropylphenyl- acetonitril	6)	89	-	90	/5,0	81,1
4-Thiomethyl-x-isopropyl-phenyl-acetonitril	7)		10	5	/0,10	75, 1
2,4,6-Trimethyl-7-isopropyl-phenyl-acetonitril	8)	87	-	83	/0,20	53,1
3-Trifluormethyl-q-iso- propylphenyl-acetonitril	9)	95		96	/5,0	87, 9
3,4-Methylendioxy-x-isopro- pylphenyl-acetonitril	10)	95	-	100	/0,2	78 , 2
3-Phenoxy-7-isopropylphenyl-acetonitril	11)	147	- -	148	/0,3	85,2

- 1) Das eingesetzte 4-Bromphenylacetonitril wird aus 4-Bromto-luol hergestellt, das bei 180°C mit Brom bromiert und mit Kaliumcyanid in einem Gemisch von DMSO-H₂O in das Nitril überführt wird.
- 2) Äthylbenzol wird nach Kosolopoff (J. Am. Chem. Soc., Bd. 68 (1946), S. 1670 chlormethyliert. Die Chlormethylverbindung wird durch fraktionierende Destillation gereinigt und auf die vorstehend beschriebene Weise in das Nitril überführt.

j) Isopropylbenzol wird chlormethyliert und in das Nitril überführt.

Г

- 4) Technisch erhältliches 3-Chlorbenzylchlorid wird in das Nitril überführt.
- 5. 3-Fluortoluol und 4-Fluortoluol werden mit NES in Tetrachlorkohlenstoff bromiert und anschließend in die Nitrile überführt.
- 7) Thioanisol wird mit Paraformaldehyd und Zinkchlorid in schlechter Ausbeute chlormethyliert und anschließend in das Nitril überführt.
- 8) Mesitylen wird chlormethyliert und in das Nitril überführt.
 In diesem Fall verläuft die Chlormethylierung selbst bei
 erhöhter Temperatur (110°C) und langen Reaktionszeiten
 (15 Stunden) sehr langsam.
- 9) 3-Brombenzotrifluorid wird nach der Grignard-Methode (R.Filler und H. Novar, J. Org. Chem., Bd. 25 (1960), S. 733 in das 3-Hydroxymethylbenzotrifluorid umgewandelt und hierauf mit HBR-H₂SO₄ in das Bromid und anschließend mit KCN-DMSO in das Nitril überführt.
- 10) Piperonylalkohol wird mit Thionylchlorid bei 0°C in das Chlorid umgewandelt und anschließend mit KCN-DMSO zum Nitril umgesetzt.

11) m-Phenoxytoluol, hergestellt aus m-Kresol und Bromtoluol, wird mit Brom bei 230°C bromiert. Das entsprechende Bromiu wird in das Nitril überführt.

Beispiel B

4-Brom-α-isopropylphenylessigsäure

20 g 4-Brom-α-isopropylphenylacetonitril wird 6 Stunden mit 140 ml 50volumprozentiger Schwefelsäure auf 145°C erhitzt. Nach dem Abkühlen wird das Reaktionsgemisch auf 150 g Eis gegossen und dreimal mit jeweils 100 ml Diäthyläther extrahiert. Die vereinigten Ätherextrakte werden dreimal mit jeweils 70 ml 5prozentiger kalter Natronlauge extrahiert. Die wäßrigen Extrakte werden mit konzentrierter Salzsäure angesäuert und hierauf mit Diäthyläther extrahiert. Die vereinigten Ätherextrakte werden nacheinander mit Wasser und gesättigter Kochsalzlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Abdestillieren des Lösungsmittels hinterbleiben 16,9 g (78,2 ½ d. Th.) weiße Kristalle, die für die nächste Stufe genügend rein sind. Ein Teil der Kristalle wird aus Benzol umkristallisiert; F. 97 bis 98°C.

Beispiel C

4-Methoxy-α-isopropylphenylessigsäure

12,8 g 4-Methoxy-a-isopropylphenylacetonitril in 200 ml Äthylen-glykol und 40 g 50prozentiger Kalilauge werden 8 Stunden auf 140°C unter Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen wird das Reaktionsgemisch in 200 ml Eiswasser eingegossen und mit Äther extrahiert. Die wäßrige Lösung wird mit konzentrierter Salzsäure angesäuert und dreimal mit jeweils 150 ml Allthyläther extra-

Г

hiert. Die vereinigten Ätherextrakte werden nacheinander mit Wasser und gesättigter Kochsalzlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Abdestillieren des Lösungsmittels hinterbleiben 11,30 g (80,4 % d. Th.) weiße Kristalle. Nach Umkristallisation aus Benzol schmilzt die Verbindung bei 146 bis 148°C.

In ähnlicher Weise werden folgende Carbonsäuren hergestellt:

Produkt	Hydro- lyse- method≏	Aus- beute, %	IMR-Signale (ChCl ₃ , in ppm)
3-Trifluormethyl-a- isopropylphenylessig- säure	A	25,0	0,74(3H,d.J=7Hz), 1,07(3H,d.J=7Hz), 1,9-2,6(1H,m.), 3,22 (1H,d.J=10Hz), 7,4-7,7(4H,m.) 10,6(1H,b.S.)
4-Fluor-α-isopropyl- phenylessigsäure	A	85,2	0,69(3H,d.J=7Hz), 1,05(3H,d.J=7Hz), 1,9-2,6(1H,m.) 3,10(1H,d.J=12Hz) 6,9-7,4(4H,m.), 9,70(1H, b.S.)
4-Thiomethyl-α- isopropyl- phenylessigsäure	В	78,2	0,69(3H,d.J=6,5Hz), 1,07(3H,d.J=6,5Hz), 2,42(3H,S), 3,07(1H, d. J=10Hz), 7,19 (4H,S.) 9,64 (1H, b.S.)
2,4,6-Trimethyl-α- isopropylphenyl- essigsäure	A	34,5	0,61(3H,d.J=7Hz), 1,15(3H,d.J=7Hz), 1,22(3H,S.),1,32(6H,S.) 2,25-2,95(1H,m.), 3,68(1H,d.J=10Hz), 6,82(2H, b.S.), 9,50 (1H, b.S.)
3-Methoxy-α-isopropyl- phenylessigsäure	В	87,2	0,65(3H,S.J=7Hz), 1,05(3H,S.J=7Hz), 1,7-2,6(1H,m.), 3,07(1H,d.J=11Hz), 3,75(3H,S.), 6,5-7,1 (4H, m.), 6,2(1H,b.S.)
4-Methyl-α-isopropyl- phenylessigsäure	A	88,2	0,68(3H,d.J=7Hz), 1,05(3H,d.J=7Hz), 1,95-2,50(1H,m.), 2,29(3H,S.), 3,05 (1H,d.J=11Hz), 7,11 (Zentrum) 4H, AB Type 8) 9,52(1H,b.S.

^{*)} Die NFR-Signale haben folgende Bedeutung: S: Singulett; d: Dublett; m: Multiplett, bS: breites Singulett

^{*)} Hydrólysemethode A: 50prozentige H₂SO₄; Methode B: Äthylenglykol-Kalilauge

Beispiel D

2-Phenyl-2-allylmalons Turedisthylester

23,60 g (0,10 Mol) 2-Phenylmalonsaurediathylester (herges: ... aus Phenylessigsäurcäthylester nach Org. Synth. Coll. Vol. 2, S. 200) in 20 ml wasserfreiem Benzol werden bei 30 bis 40°C unter Rühren zu einer Lösung von 2,38 g (0,12 Mol) Natriumhydrid in 150 ml wasserfreiem Benzol gegeben. Das Gemisch wird 30 Minuten auf 40°C crwärmt. Das gebildete weiß gefärbte Enolat wird bei 5°C mit einer Lösung von 24,2 g (0,10 Hol) Allylbromid in 20 ml wasserfreiem Benzol gegeben. Danach wird das Gemisch 1 Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Hierauf wird das Reaktionsgemisch in 200 ml Eiswasser gegossen, die organische Schicht abgetrennt und die wäßrige Schicht zweimal mit jeweils 100 ml Diäthyläther extrahiert. Die organischen Lösungen werden vereinigt und nacheinander mit 5prozentiger Salzsäure, Wasser und gesättigter Kochsalzlösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Danach wird das Lösungsmittel unter vermindertem Druck abdestilliert. Das zurückbleibende Öl wird unter vermindertem Druck destilliert. Ausbeute 24,27 g (87,90 % d. Th.) 2-Phenyl-2-allylmalonsäurediäthylester vom Kp._{0.25} 115 bis 120°C.

Beispiel E

a-Allylphenylessigsäureäthylester

20,0 g (0,072 Mol) Allylphenylmalonsäurediäthylester in 250 ml wasserfreiem Äthanol werden 5 Stunden mit 7,4 g Natriumäthylat unter Rückfluß gekocht. Danach wird das Äthanol unter vermindertem Druck abdestilliert und der Rückstand in 75 ml Eiswasser eingegossen. Das Gemisch wird dreimal mit jeweils 50 ml

Diäthyläther extrahiert, die vereinigten Ätherextrakte werden mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingedampft. Der Rückstand wird unter vermindertem Druck destilliert. Ausbeute 12,54 g (85,3 % d. Th.) der angegebenen Verbindung vom Kp.0,13 60 bis 63°C.

Beispiel F

a-Allylphenylessigsäure

Der in Beispiel E erhaltene Äthylester wird mit einer Lösung von 10 Prozent Kaliumhydroxid in Methanol bei Raumtemperatur in üblicher Weise verseift. Die Säure wird in einer Ausbeute von 94,6 Prozent der Theorie und vom Schmelzpunkt 34°C erhalten.

Beispiel G

2-Phenyl-2-propargylmalonsäurediäthylester

Gemäß Beispiel D wird der Malonsäurediäthylester in 81,7prozentiger Ausbeute hergestellt. Kp._{0,15} 115 bis 120°C.

Beispiel H

α-Propargylphenylessigsäure

20,0 g (0,073 Mol) 2-Phenyl-2-propargylmalonsäurediäthylester werden 2 Stunden in 330 g einer 5prozentigen Lösung von Kaliumhydroxid in Methanol unter Rückfluß gekocht und verseift. Danach wird das Methanol unter vermindertem Druck abdestilliert, der Rückstand in 150 ml kaltem Wasser gelöst und mit konzentrierter Salzsäure angesäuert. Es erfolgt spontane Decarboxylierung. Die Monocarbonsäure wird mit Diäthyläther extrahiert. Der Ätherextrakt wird eingedampft. Ausbeute 12,4 g (97,6 % d. Th.) vom F. 90 bis 93°C.

- 108 -

Beispiel I

Die Verbindungen mit einer Isopropenylgruppe in der α -Stellung, wie die Verbindungen Nr. 85, 85 und 125, können in üblicher Weise aus dem entsprechenden Säurechlorid durch Veresterung hergestellt werden, doch wandert die Doppelbindung der Isopropenylgruppe leicht in die α , β -Stellung. Nach chromatographischer Reinigung werden die Verbindungen in niedriger Ausbeute erhalten.

Folgende Methoden ergeben bessere Ergebnisse.

3'-Phenoxybenzyl-x-isopropenyl-4-methoxyphenylacetat (Verbindung Nr. 82)

(1) Eine aus 38,1 g Isopropylbromid und 7,3 g Magnesium in 90 ml wasserfreiem Diäthyläther hergestellte Lösung von Isopropylmagnesiumbromid wird unter Eiskühlung mit einer Lösung von 16,6 g 4-Methoxyphenylessigsäure in 100 ml wasserfreiem Tetrahydrofuran versetzt. Danach wird die Lösung 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Hierauf wird die Lösung mit einer Lösung von 7,0 g wasserfreiem Aceton in 20 ml wasserfreiem Toluol versetzt und 5 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen wird die Lösung mit 15prozentiger Schwefel zäure angesäuert, die wäßrige Phase abgetrennt und mit Diäthyläther extrahiert. Die vereinigten organischen Lösungen werden mit 10prozentiger wäßriger Natriumcarbonatlösung extrahiert. Der wäßrige Extrakt wird mit konzentrierter Salzsäure angesäuert und mit Diäthyläther extrahiert. Der Atherextrakt wird über Hatriumsulfat getrocknet. Nach dem Abdestillieren des Lösungsmittels wird der allickstand ous Athylocetat umkristallisiert Ausbewie 12,4 g

409204/1133

(55,2 % d. Th.) 4-Methoxy-B, B-dimethylatropasiure vom F. 124 bis 125°C.

(2) Eine Lösung von 5,0 g der erhaltenen Atropasäure und 4,5 g Triäthylamin in 50 ml Dimethylformamid wird unter Kühlung im Eisbad allmählich mit 7,0 g 3-Phenoxybenzylbromid versetzt und 15 bis 18 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird das Gemisch in kalte 10prozentige Schwefelsäure eingegossen und mit Diäthyläther extrahiert. Der Ätherextrakt wird mit 10prozentiger wäßriger Natriumcarbonatlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingedampft. Es hinterbleiben 4,8 g roher Hydroxyester, der durch 13-stündiges Erhitzen auf 80°C mit Phosphorpentoxid dehydratisiert wird. Nach dem Abfiltrieren und Abdestillieren des Lösungsmittels hinterbleibt der rohe Isopropenylester als dunkel gefärbtes Öl. Durch chromatographische Reinigung an Kieselgel werden 1,9 g (40,5 % d. Th.) reiner Ester erhalten; nn 1,5798.

Beispiel K

2-(Cyclohexan-1'-ol-1'-yl)-buttersäureäthylester

Diese Verbindung wird aus 29,3 g 2-Brombuttersäureäthylester, 14,7 g Cyclohexanon und 9,51 g Zink in 50 ml Benzol und 25 ml Toluol nach Reformatsky hergestellt; Ausbeute 16,4 g (51 % d. Th.) vom Kp.4 116 bis 117°C.

Beispiel L

2-(Cyclohexen-1-yl)-buttersäureäthylester

16,4 g des in Beispiel K hergestellten Hydroxyesters werden mit 11 g Phosphorpentoxid in 60 ml wasserfreiem Benzol 3 Stunden 409807/1186 unter Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen wird das Reaktionsgemisch in 80 ml kaltes Wasser eingegossen, die organische Lösung
wird abgetrennt, mit gesättigter Kochsalzlösung gewaschen und
unter vermindertem Druck eingedampft. Der Rückstand wird unter
vermindertem Druck destilliert. Ausbeute 11,6 g (76,5 % d. Th.)
eines hellgelben Öls vom Kp.4 88 bis 92°C.

Beispiel M

2,3-Diathyl-3-hydroxy-pentancarbons ure thyloster

In Shnlicher Weise wie in Beispiel K wird diese Verbindung aus 3-Pentanch und 2-BrombuttersäureSthylester hergestellt. Ausbeute 52,8 % d. Th.; Kp.₂₀ 113 bis 121°C.

Beispiel N

Der in Beispiel M hergestellte Hydroxyester wird auf die vorstehend beschriebene Weise mit Phosphorpentoxid in Benzol dehydratisiert. Ausbeute 68,2 % d. Th., Kp.₂₂ 95 bis 98°C.

Verbindungen des Typs, die durch die Verbindungen Nr. 18, 21, 245, 246 und 248 gekennzeichnet sind, werden aus der entsprechenden Carbonsäure oder dem Säurechlorid hergestellt, die durch Maderiage des Äthylesters erhalten wird, der in ähnlicher hergestellt wird Weise/wie in den Beispielen K bis N beschrieben ist. Die Hydrolyse kann in an sich bekannter Weise mit einer Lösung von Natriumhydroxid oder Kaliumhydroxid in Methanol bei Raumtemperatur durchgeführt werden. Die erhaltene Carbonsäure enthält eine geringe Menge an Doppelbindungsisomeren (tis zu etwa 10 Prozent), die rohe Carbonsäure wird jedoch ohne Abtrennung der Isomeren verestert und das Produkt in der letzten Stufe chromatographisch.

an Kieselgel gereinigt.

Die Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I besitzen eine ausgezeichnete pestizide Wirkung. Zur Herstellung von pestiziden Mitteln können die Verbindungen mit Lösungsmitteln, Füllstoffen, Verdünnungsmitteln, anderen Wirkstoffen, Dispergiermitteln, Netzmitteln, Ausbreitemitteln, Treibmitteln, Emulgiermitteln und Lockmitteln in an sich bekannter Weise zu emulgierbaren Konzentraten, benetzbaren Pulvern, Stäubemitteln, Granulaten, feinkörnigen Mitteln, Überzugsmitteln, Pulvern, Ölpräparaten, Aerosolen, Moskitowendel oder Räuchermittel verarbeitet werden. Die Wirkung der aus den Acetatverbindungen der Erfindung hergestellten pestiziden Mitteln geht aus folgenden Experimenten hervor.

Experiment 1

Durch Vermischen der Verbindungen (1) bis (300) mit Xylol und Sorpol SM-200, einem Netzmittel, in einem Gewichtsverhältnis von 25 Prozent, 50 Prozent bzw. 25 Prozent werden emulgierbare Konzentrate hergestellt. 20 bis 25 Tage alte Reispflanzen werden in Töpfen gezogen und mit einer 300-fach verdünnten Lösung der erhaltenen emulgierbaren Konzentrate sowie einer 300-fach verdünnten Lösung eines benetzbaren Pulvers mit 30 Prozent Carbaryl als Wirkstoff zum Vergleich in einer Menge von 10 ml/Topf gesprüht. Sodann werden die Töpfe mit einem zylindrischen Drahtnetz bedeckt. Auf die mit dem Carbaryl sowie der Verbindung 1 bis 21 und 102 bis 110 behandelten Reispflanzen werden 15 kleine braune Pflanzenhüpfer (Delphacodes striatella Fallen) freigelassen, wührend auf die mit dem Carbaryl abi den Verbindungen

(22) bis (101) und (111) bis (300) behandelten Reispflanzen jeweils 15 grüne Reispflanzenhüpfer (Nephotettix bipun latus cincticeps Uhler) freigelassen wurden. Einen Tag nach der Behandlung sind mehr als 90 Prozent der Schadinsekten von den Verbindungen der Erfindung und dem Carbaryl abgetötet.

Experiment 2

Von den gemäß Experiment 1 hergestellten emulgierbaren Konzentraten wurden die in Tabelle I aufgeführten Verbindungen mit Wasser auf die Versuchskonzentrationen verdünnt. 200 ml dieser verdünnten Lösungen werden in ein 300 ml fassendes Becherglas gegeben. 30 Moskitolarven werden jeweils in ein Becherglas gegeben und 1 Tag stehengelassen. Danach wird die Mortalität berechnet und der Wert für die LC50, d.h. die 50prozentige. lethale Konzentration, bestimmt. Die Ergebnisse sind in Tabelle I zusammengestellt. Zum Vergleich wird ein emulgierbares Konzentrat von Lindan verwendet.

Tabelle I

Insektizide Aktivität gegenüber Moskitolarven
(Culex pipiens)

Emulgierbares Konzentrat der Verbindung	. LC ₅₀ (ppm)	Emulgierbares Konzentrat der Verbindung	LC ₅₀
(1)	0,0015	(2)	0,0034
(10)	0,0030	. (14)	0,0026
(16)	0,0014	(102)	0,0095
(103)	0,0092	(104)	0,0120
(105)	0,0105	(110)	0,0125
(111)	0,0025	(112)	0,0046
(113)	0,0053	(115)	0,0050
(119)	0,0044	(120)	0,0040
(121)	0,0037	(125)	0,0032
(126)	0,0056	(128)	0,0047
(145)	0,0039	(165)	0,0012
(167)	0,0043	(177)	0,0074
(180)	0,0072	(181)	0,0820
(183)	0,0885	(184)	0,0078
(204)	0,0075	(206)	0,0032
(210)	0,0035	(212)	0,0037
(214)	0,0127	(215)	0,0132
(226)	0,0135	(227)	0,0019
(231)	0,0014	(298)	0,0097
Lindan	0,22		

Experiment 3

Eine 2000-fach verdünnte Lösung der gemäß Experiment 1 hergestellten emulgierbaren Konzentrate aus den nachstehend in Tabelle II aufgeführten Verbindungen wird auf 12 Tage alte Bohnenpflanzen in einer Menge von 10 ml pro Topf verspritzt. Die auf diese Weise behandelten Pflänzchen werden abgeschnitten und in eine Weithalsflasche gegeben. In gleicher Weise wird eine unbehandelte Behnenpflanze des greichen Alters abgeschnit-

ten und in eine andere Veithalsflasche gegeben. Ein weiteres unbehandeltes Bohnenpflänzchen wird mit Stäben mit einem behandelten Bohnenpflänzchen verbunden. Ein Blatt der Bohnenpflanze, das mit einer Anzahl von Lindenspinnmilben (Tetranychus telarius) befallen war, wird auf die Mitte der Stäbenen aufgebracht und 2 Tage darauf belassen. Durch Bestimmung der Zahl der Spinnmilben, die auf der behandelten Bohnenpflanze und der unbehandelten Bohnenpflanze ausschwärmten, wird die abweisende Wirkung (Repellent-Wirkung) folgendermaßen bestimmt:

- = Verhältnis der Zahl der Spinnmilben 1:1
auf der unbehandelten Bohnenpflanze
zur behandelten Bohnenpflanze

+ = " bis zu 4 : 1

+ = " mehr als 4:1

Die Ergebnisse sind in Tabelle II zusammengefaßt.

- 45 -- 116 -

Tabelle II

Repellent-Wirkung gegenüber Lindonspinnmilben

Emulgierbares Konzentrat der Verbindung	Repellent- Wirkung	Emulgierbares Konzentrat der Verbindung	Repellent- Wirkung
(1)	- +	(3)	+
(4)	++	(10)	++
(18)	+	(23)	4
(29)	. ++	(35)	+
(45)	++	(65)	+
(73)	+	(82)	. ++
(92)	++	(98)	++
(116)	++	(117)	++
(118)	++	(121)	++
(124)	+	(127)	++
(130)	+ '	(165)	++
(168)	++	(175)	++
(176)	++	(177)	++
(178)	++	(200)	++
(204)	++	(206)	++
(210)	++	(216)	++
(217)	++	(218)	++
(219)	++	(220)	++
(221)	++	(227)	++ .
(234)	++	(235)	++

Experiment 4

O,2prozentige Ölspritzmittel werden aus den Verbindungen (1), (2), (8), (14), (22), (25), (26), (27), (51), (62), (73), (82), (86), (88) bis (90), (92), (94), (96), (111), (119), (121), (165), (175), (180), (184), (185), (195), (200), (201) und (208) sowie Allethrin mit raffiniertem Kerosin hergestellt. Etwa 50 erwachsene Moskitos (Culex pipiens) werden in einem würfelförmigem Glaskasten mit der Kantenlänge 70 cm freigelassen

und mit jeweils einem der erhaltenen Ölspritzmittel in einer Menge von 0,7 ml und einem Druck von 1,5 kg/cm² besprüht. Mehr als 80 Prozent der Moskitos wurden sowohl durch das Allethrin als auch die Verbindungen der Erfindung enthaltende Ölspritzmittel bewegungsunfähig gemacht.

Experiment 5

Eine Gruppe von 20 orientalischen Stubenfliegen wird in einen würfelförmigen Glaskasten mit der Kantenlänge 70 cm freigelassen und mit jeweils einem der gemäß Experiment 4 hergestellten Ölpräparate mit den nachstehend in Tabelle III angegebenen Verbindungen sowie mit Allethrin in einer Menge von 0,7 ml und einem Druck von 1,5 kg/cm² besprüht. Der Versuch wird mehrmals wiederholt, und die Zahl der bewegungsunfähig gemachten Fliegen wird bestimmt. Hieraus wird der Wert für die KT50, das ist die Zeit, bei der 50 Prozent der Fliegen bewegungsunfähig gemacht sind, berechnet. Die Ergebnisse sind in Tabelle III zusammengefaßt.

Tabelle III

Knock-down-Wirkung	gegenüber	orientalischen	Stuben-
	fliegen		

Ölspritzmittel der Verbindung	^{KT} 50 (sec)	Ölspritzmittel der Verbindung	^{KT} 50 (<u>sec</u>)
(1)	. 167	(8)	126
(22)	136	(51)	104
(62)	154	(63)	140
(82)	132	(88)	147
(89)	155	(96)	92
(111)	138	(119)	132
(121)	130	(165)	145
(175)	152	(180)	157
(184)	142	(185)	137
(195)	140	(200)	11/1
(201)	105	(208)	150
Allethrin	186	•	•

Experiment 6

Jede der Verbindungen (22), (51), (62), (63), (82), (86), (125), (150), (160), (176), (177), (178), (184), (185), (191), (195), (200), (201), (204), (208), (210), (212) und (226) wird mit der fünffachen Gewichtsmenge Piperonylbutoxid versetzt und in Aceton zu einer bestimmten Konzentration gelöst. Die Acetonlösungen werden auf die dorsale Thoraxplatte von orientalischen Stubenfliegen mit einer Mikrospritze aufgebracht. Aus den in Tabelle IV zusammengefaßten Ergebnissen geht die potenzierende Wirkung des Piperonylbutoxids bei den Verbindungen der Erfindung hervor.

Tabelle IV

Potenzierende Wirkung der insektiziden Aktivität nach Zusatz von Piperonylbutoxi:

Verbindung Nr.	Potenzierende Verstärkung	Verbindung Nr.	Potenzierende Verstärkung
(22)	5,0	(51)	7,2
(62)	5,3	(63)	4,8
(82)	6,7	(86)	4,5
(119)	5,5	(125)	6,0
(150)	4,2	(160)	7,2
(176)	5,2	(177)	.5,8
(178)	5,4	(184)	5,6
(185)	5,0	(191)	4,3
(195)	5,7	(200)	7,5
(201)	7,0	(204)	4,7
(206)	5,1	(208)	5,2
(210)	4,8	(212)	5,0
(226)	4,5	-	

Aus den vorstehenden Experimenten ist ersichtlich, daß die Verbindungen der Erfindung eine ausgezeichnete biologische Aktivität gegenüber verschiedenen Schadinsekten und Milben besitzen.

In Tabelle V ist die Toxizität typischer Verbindungen der Erfindung bei Mäusen nach oraler Verabfolgung zusammengefaßt.

Tabelle V

Verbindung Nr.	LD ₅₀ , mg/kg	Verbindung Nr.	LD ₅₀ , mg/kg
(1)	> 1000	(2)	> 1000
(8)	750	(22)	900
(62)	> 1000	(63)	> 1000
(80)	> 1000	(82)	> 1000
(108)	> 1000	(119)	> 1000
(125)	> 1000	(129)	> 1000
(130)	> 1000	(145)	> 1000
(150)	> 1000	(176)	> 1000
(184)	940	(206)	> 1000

Die Verbindungen der Erfindung können zur Bekämpfung der verschiedensten Schadinsekten, wie Moskitos, Stubenfliegen und Kakerlaken, Getreideinsekten, wie Reisbohrer (Calandra oryzae) und Milber sowie anderer in der Landwirtschaft schädlicher Insekten. wie Pflanzenhüpfer, grüne Reisblatthüpfer (Nephotettix bipunctatus einticeps Uhler), Kohlwürmer (Barathra brassicae Linnè) Kohlschaben (Plutella maculipennis Curtis), Noctuidae, Kohlweißlingen (Pieris rapae Linnè), Reisstengelbohrer (Chilo suppressalis Walker), Aphiden, Tortrices und Blattbohrer verwendet werden.

Die Verbindungen können ferner in Getreidelagern, im Gartenbau, in Gewächshäusern und bei der Lebensmittelverpackung verwendet werden.

Zur Herstellung von pestiziden Mitteln können bessere Wirkungen durch Verwendung einer Kombination von zwei oder mehr Verbindungen der Erfindung erzielt werden. Ferner kann durch Kombination einer oder mehrerer Verbindungen der Erfindung mit

anderen Pestiziden ein breiteres Wirkungsspektrum erreicht werden. Als weitere pestizide Verbindungen kommen z.B. Organochlorverbindungen, wie DDT, BHC und Methoxychlor, organische Phosphorverbindungen, wie Sumithion, DDVP, Diazinon, Phenthion und Cyanox, Carbamate, wie 1-Naphthyl-N-methylcarbamat, 3,4-Dimethylphenyl-N-methylcarbamat und 3,5-Dimethylphenyl-N-methylcarbamat, Cyclopropancarbonsuureester, wie Pyrethrin, Allethrin, Neopynamin, Chrysron, 3-Phenoxybenzylchrysanthemat, 5-Propargylfurfurylchrysanthemat und ihre geometrischen oder optischen Isomeren, sowie Piperonylbutoxid, Sulfoxid, Safroxan, I.B.T.A. (Isobornyithiocyanoacetat) und S-421 (Octachlordipropylither) in Frage, welche die Wirkung der Acetatverbindungen der Erfindung synergetisch verstärken. Zur Herstellung von Räuchermitteln werden im allgemeinen noch Terephthalsäure, Isophthalsiure und BHT zugesetzt. Phenolderivate, Bisphenolderivate, Arylamine, wie Phenyl-x-naphthylamin, Phenyl-ß-naphthylamin oder ein Kondensationsprodukt aus Phenetidin und Aceton werden als Stabilisatoren verwendet. Ferner können noch andere insektizide oder mitizide Verbindungen, wie Padan und Galecron, antimikrobielle Verbindungen, Nematozide, Herbizide, Düngemittel und andere landwirtschaftliche Chemikalien zugesetzt werden.

Die Herstellung von pestiziden Mitteln und ihre Wirkung ist in den nachstehenden Rezeptoren und Beispielen erläutert. Teile beziehen sich auf das Gewicht, sofern nichts anderes angegeben ist.

Rezeptur 1

Jeweils 20 Teile der Verbindungen Nr. (1) bis (110) werden mit jeweils 10 Teilen Sumithion, 10 Teilen Sorpol SM-200 (ein Netz-

mittel) und 60 Teilen Xylol gründlich vermischt. Es werden emulgierbare Konzentrate erhalten.

Rezeptur 2

Jeweils 10 Teile der Verbindungen (111) bis (192) werden mit jeweils 10 Teilen Cyanox, 10 Teilen Sorpol SH-200 und 70 Teilen Xylol gründlich vermischt. Es werden emulgierbare Konzentrate erhalten.

Rezentur 3

Jeweils 15 Teile der Verbindungen Mr. (193)bis (232) werden mit jeweils 30 Teilen Piperonylbutoxid, 15 Teilen Sorpol SM-200 und 40 Teilen Xylol gründlich vermischt. Es werden emulgierbare Konzentrate erhalten.

Rezeptur 4

Jeweils 15 Teile der Verbind gen Nr. (233) bis (300) werden mit jeweils 20 Teilen eines 25prozentigen Pyrethrinextrakts, 20 Teilen Piperonylbutoxid, 15 Teilen Sorpol SM-200 und 30 Teilen Xylol gründlich vermischt. Es werden emulgierbare Konzentrate erhalten.

Rezeptur 5

Jeweils 0,5 Teile der Verbindungen Nr. (1), (10), (102), (103), (108) und (111) bis (115) werden in Kerosin bis zu einer Gesamtmenge von 100 Teilen gelöst. Es werden Ölspritzmittel erhalten.

Rezeptur 6

Jeweils 0,2 Teile der Verbindungen Er. (116) bis (192) werden mit jeweils 0,1 Teil Allethrin-a-trans-chrysanthemat und 1,5 Teilen Safroxan vermischt und in Kerosin bis zu 100 Teilen gelöst. Es werden Ölspritzmittel erhalten.

Rezeptur 7

Jeweils 0,2 Teile der Verbindungen Kr. (193) bis (300) werden mit jeweils 0,1 Teil Neopynamin und 1,5 Teilen S-421 vermischt und in Kerosin zu 100 Teilen gelöst. Es werden Ölspritzmittel erhalten.

Rezeptur 8

Jeweils 10 Teile der Verbindungen Nr. (1) bis (110) werden mit 10 Teilen 1-Naphthyl-N-methylcarbamat und 5 Teilen Sorpol SM-200 vermischt. Sodann wird das Gemisch mit 75 Teilen Talcum einer Korngröße von etwa 50 Mikron versetzt und gründlich vermischt. Man erhält benetzbare Pulver.

Rezeptur 9

Zur Herstellung von Moskitowendeln werden die nachstehend in Tabelle VI aufgeführten Wirkstoffe in 20 ml Methanol gelöst. Die Methanollösung wird mit 100 g eines Moskitowendelträgers, einem Gemisch aus Tabupulver, Pyrethrummark und Sägemehl im Gewichtsverhältnis 3:5:1 vermischt. Nach dem Abdampfen des Methanols wird das Gemisch mit 150 ml Wasser verknetet, zu Moskitowendeln stranggepreßt und getrocknet.

Tabelle VI

Rezepturen für Moskitowendel

Nr.	Zusammensetzung	
1.	Verbindung Nr. 1 Allethrin	0,3 g 0,3 g
2.	Verbindung Nr. 8 Allethrin	0,3 g 0,3 g
3.	Verbindung Nr. 22 Allethrin BHT	0,3 g 0,2 g 0,3 g
4.	Verbindung Nr. 37 Allethrin	0,3 g 0,3 g
5.	Verbindung Nr. 51 Allethrin-d-trans-chrysanthemat BHT	0,3 g 0,1 g 0,4 g
6.	Verbindung Nr. 62 5-Propargylfurfurylchrysanthemat BHT	0,2 g 0,2 g 0,8 g
7.	Verbindung Nr. 82 5-Propargyl-2-methyl-3-furyl- methylchrysanthemat BHT	0,3 g 0,1 g 0,4 g
8.	Verbindung Nr. 146 Allethrin-d-cis, trans-chrysanthemat BHT	0,3 g 0,1 g 0,5 g
9.	Verbindung Nr. 169 Allethrin BHT	0,3 g 0,2 g 0,5 g
10.	Verbindung Nr. 184 Allethrin BHT	0,3 g 0,3 g 0,3 g

Rezeptur 10

Die nachstehend in Tabelle VII aufgeführten Wirkstoffe werden in einem Lösungsmittelgemisch aus Xylol und raffiniertem Kerosin (1:1) zu 15 Teilen einer Lösung gelöst. Die Lösung wird in eine Sprühdose abgefüllt. Nach dem Aufsetzen des Ventils werden in die Sprühdose 85 Teile eines Treibmittels, z.B. ein

- 124 --125 •

Fluorchlorkohlenwasserstoff, monomeres Vinylchlorid oder verflüssigtes Erdgas, eingefüllt. Han erhält Aerosolpräparate.

Tabelle VII

Acrosolpruparate

Nr.	Zusammennetzung	Teile
1.	Verbindung Ur. 22 3-Phenoxybenzyl-d-cis, trans-chrysanthemat	0,3 0,1
2.	Verbindung Nr. 22 Neopynamin I.B.T.A.	0,2 0,2 1
3.	Verbindung Mr. 62 Allethrin-d-trans-chrysanthemat Safroxan	0,2 0,2 2
4.	Verbindung Nr. 62 DDVP	0,3 0,3
5.	Verbindung Nr. 82 Sumithion Neopynamin	0,2 0,3 0,2
6.	Verbindung Nr. 82 Piperonylbutoxid	0,4
7.	Verbindung Nr. 88 Neopynamin Chrysron	0,2 0,2 0,1
8.	Verbindung Nr. 89 Allethrin-d-trans-chrysanthemat	0,3 0,2
9.	Verbindung Nr. 96 Allethrin-d-cis, trans-chrysanthemat Safroxan	0,2 0,2 2
10. "	Verbindung Nr. 102 Neopynamin Piperonylbutoxid	0,4 0,1 1,5
11.	Verbindung Nr. 103 Allethrin S-421	0,4 0,1 1,5
12.	Verbindung Nr. 108 25prozentiger Pyrethrinextrakt Piperonylbutoxid	0,4 0,5 1,0
13.	Verbindung Nr. 125 I.B.T.A.	0,4

-126-

Rezeptur 11

Zur Herstellung von Räuchermitteln werden die in Tabelle VIII aufgeführten Wirkstoffe in geeigneter Menge in Chloroform gelöst. Die Chloroformlösung wird gleichmäßig auf einer Ambestplatte mit den Abmessungen 2,5 cm x 1,5 cm x 0,3 mm adsorbiert. Sodann wird auf diese Asbestplatte eine unbehandelte Asbestplatte mit den gleichen Abmessungen aufgelegt. Dieser Schichtstoff kann auf einer Heizplatte erhitzt werden. Anstelle von Asbest können auch andere faserige Trügerstoffe, wie Karton, verwendet werden.

Tabelle VIII

Rezeptur zur Herstellung von AsbestplattenRäuchermitteln

Nr.		<u>Zusammensetzung</u>	Teile	<u>:</u>
1.	Verbindung Allethrin Piperonylbu		0,05 0,02 0,07	g
2.	Verbindung Allethrin-G	l-trans-chrysanthemat rtoxid	0,01	g
3.	Verbindung 5-Propargyl Piperonylbu BHT		0,5 0,02 0,15 0,1	g g
4.	Verbindung Allethrin Piperonylbu BHT		0,04 0,04 0,08 0,1	g g
5.	Verbindung 5-Propargyl Piperonylbu	2-methyl-3-furylmethylchrysantnemat	0,05 0,02 0,15	g
6.	Verbindung Allethrin Piperonylbu	Nr. 103	0,05 0,02 0,15	g
7.	Verbindung		0,05	
8	Yerbindung Allethrin	Nr. 125	0,05	

-127-

Rezeptur 12

Jeweils 1 Teil der Verbindung Nr. (22), (51), (62), (63), (83), (36), (94), (103), (108) und (125) werden mit jeweils 5 Teilen Piperonylbutoxid vermischt und in 20 Teilen Aceton gelöst. Nach Zusatz von 94 Teilen Diatomeenerde einer Teilchengröße von etwa 50 Mikron wird die Masse gründlich vermischt und das Aceton verdampft. Man erhält Streupulver.

Beispiel 1

10 Larven des Tabakwurms (Spodoptera lituna Fabricius) im dritten Häutungsstadium werden in eine Glasschale mit hoher Seitenwand und einem Durchmesser von 14 cm gegeben. 1 ml einer 200-fach verdünnten wäßrigen Lösung der in den Rezepturen 1 und 3 erhaltenen emulgierbaren Konzentrate wird auf die Larven gesprüht. Die behandelten Larven werden dann in eine Glasschale überführt, in der ihnen Futter angeboten wird. 2 Tage nach der Behandlung sind durch jede der untersuchten Verbindungen mehr als 80 Prozent der Larven abgetötet.

Beispiel 2

Auf einem Feld, auf dem Rettiche im 5- bis 6-blättrigen Stadium wachsen, die mit grünen Pfirsichblattläusen (Myzus persicae Sulza) befallen sind, werden mit einer 200-fach verdünnten wäßrigen Lösung der in den Rezepturen 1, 2 und 4 erhaltenen emulgierbaren Konzentrate in einer Menge von 424 Liter/0,404 ha besprüht. 2 Tage nach der Behandlung ist die Populationsdichte der Pfirsichblattläuse auf mehr als 1/10 vermindert.

- 427 -

Г

Beispiel 3

Ein Stück Sperrholz mit den Abmessungen 15 cm x 15 cm x 0,4 cm wird mit einer 200-fachen verdünnten wäßrigen Lösung der in den Rezepturen 1 und 2 erhaltenen emulgierbaren Konzentrate in einer Menge von 50 ml/m² während 1 Stunde getränkt und anschließend getrocknet. Hierauf werden auf die Sperrholzplatte erwachsene Kakerlaken (Blattella germanica Linnè) gesetzt. Innerhalb 3 Tagen sind mehr als 80 Prozent der Kakerlaken abgetötet.

Beispiel 4

Ein Feld mit reifen Auberginen, das mit Larven des Kartoffelkäfers (Epilachna sparsa orientalis Dieke) befallen war, wird
mit einer 200-fach verdünnten wäßrigen Lösung der gemäß Rezeptur
1 erhaltenen emulgierbaren Konzentrate in einer Dosis von
424 Liter pro 0,404 ha gespritzt. 30 Minuten nach der Behandlung sind 90 Prozent der Larven von den Pflanzen herabgefallen
und bewegungsunfähig gemacht. 24 Stunden nach der Behandlung.
sind nahezu 100 Prozent der Larven abgetötet.

Beispiel 5

45 Tage alte Reispflanzen werden in Wagnertöpfen gezogen und in einer Menge von 10 ml/Topf mit einer 400-fach verdünnten wäßrigen Lösung der in Rezeptur 8 beschriebenen benetzbaren Pulver gespritzt. Hierauf werden die Töpfe mit einem zylindrischen Drahtnetz bedeckt, unter dem etwa 20 Larven von Blatthüpfern (Cicadula sexnotata) freigelassen werden. Einen Tag später sind mehr als 80 Prozent der Larven abgetötet.

Г

Beispiel 6

Die in der Rezeptur 12 erhaltenen Stäubemittel werden gleichmäßig auf den Boden von Petrischalen mit einem Durchmesser von 14 cm in einer Menge von 2 g/m² aufgebracht. Auf die Seitenwand wird Butter bis zu einem Abstand von etwa 1 cm vom Boden aufgeschmiert. 10 erwachsene Kakerlaken werden in die Petrischale gegeben. Nach 30 Minuten werden die Kakerlaken in eine frische Petrischale verbracht. In jedem Fall sind 3 Tage später mehr als 80 Prozent der Kakerlaken abgetötet.

Beispiel 7

Die in der Rezeptur 5 hergestellten Ölpräparate werden in einem Drehtisch nach Campbel (vgl. Soap and Sanitary Chemicals, Bd. 14, (1938), Nr. 6, S. 119) in einer Menge von 5 ml versprüht. 20 Sekunden später wird die Schließvorrichtung geöffnet, und 100 erwachsene orientalische Stubenfliegen (Musca domestica vicina Maquant) werden dem Nebel 10 Minuten ausgesetzt. Danach werden die Fliegen in einen anderen Käfig verbracht, in welchem ihnen Futter angeboten wird. Nach 24 Stunden sind mehr als 80 Prozent der Fliegen abgetötet.

Beispiel 8

Die gemäß Rezeptur 7 hergestellten Ölpräparate werden in einem würfelförmigen Glaskasten mit der Kantenlänge 70 cm, in welchem sich etwa 50 erwachsene orientalische Stubenfliegen befinden, in einer Menge von 0,7 ml und unter einem Druck von 1,5 kg/cm² versprüht. 10 Minuten später sind mehr als 80 Prozent der Fliegen bewegungsunfähig gemacht.

- 129 --130-

Beispiel 9

Etwa 50 erwachsene Stechmücken (Culex pipiens) werden in einem würfelförmigen Glaskesten mit der Kantenlünge 70 cm freigelassen und mit den gemäß Rezeptur 6 hergestellten Ölpräparaten in einer Menge von 0,7 ml und unter einem Druck von 1,5 kg/cm² besprüht. Innerhalb 10 Minuten sind mehr als 80 Prozent der Stechmücken bewegungsunfähig gemacht.

Beispiel 10

Ein Nylonnetz mit einer lichten Haschenweite von etwa 1 mm wird auf den unteren Teil eines Glaszylinders mit einem Durchmesser von 20 cm und einer Höhe von 20 cm aufgelegt. Auf dem oberen Teil des Glaszylinders wird Butter in einer Breite von etwa 3 cm aufgeschmiert. Sodann werden 20 erwachsene Kakerlaken in dem Glaszylinder freigelassen. Auf den Glaszylinder wird ein weiterer Glaszylinder der gleichen Größe und hierauf noch ein Glaszylinder mit einem Durchmesser von 20 cm und einer Höhe von 40 cm gestellt. Jeweils 0,5 ml der gemäß Rezeptur 7 hergestellten Ölspritzmittel wird vom oberen Zylinder unter einem Druck von 0,75 kg/cm² versprüht. Danach wird der Glaszylinder verschlossen und stehengelassen. Innerhalb 30 Minuten sind mehr als 90 Prozent der Kakerlaken bewegungsunfähig gemacht und 3 Tage nach der Behandlung sind mehr als 90 Prozent der Kakerlaken abgetötet.

Beispiel 11

Die insektizide Aktivität der gemäß Rezeptur 10 hergestellten Aerosolpräparate gegenüber orientalischen Stubenfliegen wird in einer Peet-Grady-Kammer (vgl. Soap and Chemical Specialities - 409807/1186

Bluebock (1965)) untersucht. Innerhalb 15 Einuten nach der Pehundlung sind mehr als 80 Prozent der Stubenfliegen bewegung. unfühig gemacht und 1 Tag nach der Behandlung sind in jedem Fall mehr als 70 Prozent der Stubenfliegen abgetötet.

Beispiel 12

Etwa 50 erwachsene Stechmücken (Culex pipiens) werden in einem würselförmigen Glaskasten mit der Kantenlänge 70 cm freigelessen. In die Mitte des Bodens des Glaskastens wird ein Moskitowendel gelegt und an beiden Enden angezündet. Nach 20 Minuten sind mehr als 80 Prozent der Stechmücken bewegungsunfähig gemacht.

Beispiel 13

Etwa 50 erwachsene Stechmücken (Culex pipiens) werden in einem würsselförmigen Glaskasten der Kantenlänge 70 cm freigelassen. In dem Glaskasten wird auf eine elektrische Heizplatte eine gemäß Rezeptur 11 hergestellte Asbesträucherplatte aufgelegt und erhitzt. Innerhalb 20 Einuten sind mehr als 90 Prozent der Stechmücken bewegungsunfähig gemacht.

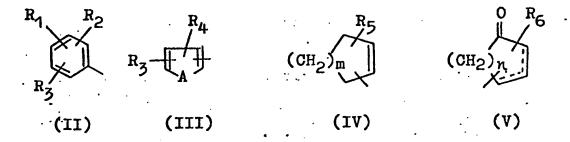
- 25T --132 ·

Patenta<u>nsprüche</u>

1. Substituierte Acetatverbindungen der allgemeinen Formel I

$$\begin{array}{c}
Z \\
1 \\
Y - CH - COox
\end{array} \tag{I}$$

in der Y eine Gruppe der allgemeinen Formel II, III, IV oder V



ist, in der R₁ und R₂ ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Cyan- oder Nitrogruppe, einen niederen Alkyl-, niederen Alkenyl-, niederen Alkinyl-, niederen Alkoxy-, niederen Alkoxyalkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkenyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkinyl-, einen niederen Alkylmercapto- oder einen niederen Alkylsulfonylrest, einen Acyl-, Acyloxy-, niederen Alkoxycarbonyl-, niederen Alkenyloxycarbonyl- oder niederen Alkinyloxycarbonylrest oder zusammen eine Methylendioxy-, Tetramethylen- oder Trimethylengruppe, R_3 und R_4 ein Wasserstoffoder Halogenatom, eine Cyan- oder Nitrogruppe, einen niederen Alkyl-, niederen Alkenyl-, niederen Alkinyl-, niederen Alkoxy-, niederen Alkoxyalkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkenyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkinyl-, einen niederen Alkylmercapto- oder niederen Alkylsulfonylrest, einen Acyl-, Acyloxy-, niederen Alkoxycarbonyl-, niederen Alkenyloxycarbonyl- oder niederen Alkinyloxycarbonylrest, A ein Sauerstoff- oder Schwefelatom, R₅ ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Cyan- oder Nitrogruppe oder einen niederen Alkylrest, m eine ganze Zahl mit
einem Wert von 1 bis 3, R₆ ein Wasserstoff- oder Halogenatom,
eine Cyan- oder Nitrogruppe oder einen niederen Alkylrest, n
eine ganze Zahl mit einem Wert von 1 bis 3 und die gestrichelte
Linie in der Formel V eine Doppelbindung bedeutet, die isoliert
oder konjugiert zur Carbonylgruppe steht, oder Y eine substituierte Äthylengruppe der allgemeinen Formel VI



darstellt, in der die Reste R₇, R₈ und R₉ Wasserstoffatome, niedere Alkyl-, niedere Alkenyl- oder niedere Alkinylreste, Halogenatome, Acyl- oder Acyloxyreste bedeuten, Z einen unverzweigten oder verzweigten niederen Alkylrest, einen niederen Alkenyl-, niederen Alkinyl- oder niederen Alkoxyrest, eine Cyangruppe, einen halogensubstituierten niederen Alkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkyl-, einen halogensubstituierten niederen Alkenyl- oder einen alicyclischen Rest mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen bedeutet, X eine Gruppe der allgemeinen Formel VII, VIII, IX oder X

ist, in der R₁₀ eine Allyl-, Propargyl-, Benzyl-, Thenyl-, Furylmethyl-, Phenoxy- oder Phenylmercaptogruppe, R₁₁ ein Wasserstoff- oder Halogenatom, eine Methyl- oder Trifluormethyl-gruppe oder R₁₀ und R₁₁ zusammen eine Trimethylen- oder Tetramethylengruppe bilden, R₁₂ ein Wasserstoffatom, eine Äthinyl-oder Cyangruppe bedeutet, t den Wert 1 oder 2 hat, B ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine Gruppe -CH=CH-, R₁₃ eine Phthalimid-, Thiophthalimid-, Di- oder Tetrahydrophthalimid-oder Dialkylmaleinimidgruppe, R₁₄ eine Allyl-, Propargyl-, Benzyl- oder Alkadienylgruppe, R₁₅ ein Wasserstoffatom oder eine Methylgruppe, R₁₆ eine Phenyl-, Thienyl- oder Furylgruppe und W eine Methylgruppe oder ein Halogenatom bedeutet.

2. Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

$$R_2 \xrightarrow{R_1} Z$$

$$CH - COOX$$

in der R₁ ein Wasserstoffatom, eine Methoxy-, Äthoxy-, Acetoxy-, Methylsulfinyl-, C₁-C₄-Alkyl-, Trifluormethyl-, Allyl-, Acetyl-, Äthoxycarbonyl-, Methylendioxy-, Methylmercapto-, Trimethylen-oder Tetramethylengruppe, ein Chlor-, Fluor- oder Jodatom, eine Isopropenyl-, Propargyl-, Methoxymethyl-, Äthoxymethyl-, Chlor-äthylen-, Chlorallyl-, Butyryl-, Butylmercapto-, Allyloxy-carbonyl-, Nitro- oder Methoxycarbonylgruppe, R₂ ein Wasser-stoff-, Chlor- oder Bromatom, eine Methyl- oder Methoxygruppe, R₃ ein Wasserstoffatom oder eine Methylgruppe, Z eine C₁-C₄-Alkyl-, Äthoxy-, Allyl-, Bromäthyl-, Cyclohexyl-, Cyclopropyl-methyl-, Isopropenyl-, Propargyl-, Trifluormethyl- oder Cyan-

gruppe und X eine Gruppe der Formel

$$-CH_2 - CH_2C = CH$$

$$-CH$$
 $-CH$ $-CH$ $-CH$ $-CH$ $-CH$ $-CH$

$$-CH_2 - CH = C - CH_2 - O$$

$$-CH^{2} - O$$
 $-CH^{2}C \equiv CH$

$$-CH_{2}-CH_{3}$$

$$-CH_{2}-CH_{2}C \equiv CH$$

$$-CH_2 - CH_2C = CH$$

$$-CH^{2}$$
 CH^{2} CH^{2} CH^{2}

- 136 -

- 137-

oder

bedeutet.

$$R_4 - \begin{bmatrix} R_3 & Z \\ I & CH - COOX \end{bmatrix}$$

in der R_3 ein Wasserstoffatom, eine Methyl-, Allyl-, Methoxy-carbonyl- oder Acetylgruppe, R_4 ein Wasserstoffatom, Z eine Äthyl-, Propyl- oder Allylgruppe und X eine Gruppe der Formel

$$-CH_{2} - CH_{2} -$$

bedeutet.

4. Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

$$R_4$$
 CH - COOX

in der R_3 ein Wasserstoffatom, eine Methyl-, Allyl-, Methoxy-carbonyl- oder Butanoylgruppe, R_4 ein Wasserstoffatom, Z eine Äthyl- oder Propylgruppe und X eine Gruppe der Formel

$$-CH_{2} - CH_{2} -$$

bedeutet.

in der R_7 ein Wasserstoffatom, eine Methyl- oder Äthylgruppe, R_8 ein Wasserstoffatom oder eine Methylgruppe, R_9 eine Methylgruppe, Z einen C_1 - C_3 -Alkylrest und X eine Gruppe der Formel

$$-CH_{2} \longrightarrow -CH_{2}C \equiv CH$$

bedeutet.

6. Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

$$(CH_2)_m$$
 $CH - COOX$

in der R_5 ein Wasserstoffatom oder eine Methylgruppe, m eine ganze Zahl mit einem Wert von 1 oder 2, Z eine Methyl-, Propyl-, Allyl- oder Propargylgruppe und X eine Gruppe der Formel

$$-CH_{2} - CH_{2} -$$

_ bedeutet.

in der R₆ eine Methylgruppe bedeutet, n den Wert 1 hat, Z eine Äthyl- oder Propylgruppe und X eine Gruppe der Formel

darstellt.

8. Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

in der R_1 ' einen unverzweigten oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, ein Halogenatom oder einen Alkoxyrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, R_2 ' ein Wasserstoffatom oder R_1 ' und R_2 ' zusammen eine Hethylendioxygruppe und X' eine Gruppe der Formel

bedeutet.

in der B ein Halogenatom, einen niederen Alkylrest oder eine Methoxygruppe bedeutet.

10. Acetatverbindungen der allgemeinen Formel

in der B ein Halogenatom, einen niederen Alkylrest oder eine Methoxygruppe bedeutet.

11. Verbindung der Formel

12. Verbindung der Formel

-142-

13. Verbindung der Formel

14. Verbindung der Formel

15. Verbindung der Formel

16. Verbindung der Formel

17. Verbindung der Formel

- 445 -

-143-

18. Verbindung der Formel

19. Verbindung der Formel

20. Verbindung der Formel

21. Verbindung der Formel

22. Verbindung der Formel

- 144-

23. Verfahren zur Herstellung der substituierten Acetatverbindungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Carbonsäure der allgemeinen Formel XI

$$\begin{array}{c}
Z \\
Y - CH - COOH
\end{array} \tag{XI}$$

in der Y und Z die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, oder ihr reaktionsfähiges Derivat mit einem Alkohol der allgemeinen Formel XII

$$X - OH$$
 (XII)

in der X die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat, oder dessen reaktionsfähigem Derivat umsetzt.

- 24. Verfahren nach Anspruch 23, dadurch gekennzeichnet, daß man als reaktionsfähiges Derivat der Säure ein Säurehalogenid, Säureanhydrid, einen Ester eines Alkohols mit niedrigem Siedepunkt oder ein Alkalimetallsalz, Silbersalz oder das Salz einer tertiären Base verwendet.
- 25. Verfahren nach Anspruch 23, dadurch gekennzeichnet, daß man die Umsetzung des Säurehalogenids mit dem Alkohol in Gegenwart eines Halogenwasserstofracceptors bei Raumtemperatur durchführt.
- 26. Verfahren nach Anspruch 23, dadurch gekennzeichnet, daß man die Umsetzung des Esters der Säure mit einem Alkohol mit niedrigem Siedepunkt in Gegenwart einer Base als Katalysator durchführt.

- 27. Verfahren nach Anspruch 23, dadurch gekennzeichnet, daß man als reaktionsfähiges Derivat des Alkohols ein Halogenid oder einen Sulfonsäureester verwendet.
- 28. Verwendung der substituierten Acetatverbindungen gemäß Anspruch 1 als Pestizide.
- 29. Substituierte Essigsäuren der allgemeinen Formel

in der R₁ einen unverzweigten oder verzweigten Alkylrest mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen, einen unverzweigten oder verzweigten Alkoxyrest mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen, ein Halogenatom oder eine Thiomethylgruppe bedeutet und zwei der Reste R₁ eine Trimethylen-, Tetramethylen- oder Methylendioxygruppe bilden, n eine ganze Zahl mit einem Wert von 1 bis 4 ist und R₂ einen unverzweigten oder verzweigten Alkylrest mit 3 bis 5 Kohlenstoffatomen, eine Allyl-, Propargyl- oder Isopropenylgruppe bedeutet.

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

GRAY SCALE DOCUMENTS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.